(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004 年2 月5 日 (05.02.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/011467 A1

(51) 国際特許分類7:

C07D 487/04, A01N 43/90

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2003/009615

(22) 国際出願日:

2003 年7 月29 日 (29.07.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2002-219751 特願2002-229836 特願2002-249906

2002 年7 月29 日 (29.07.2002) JP 2002 年8 月7 日 (07.08.2002) JP 2002 年8 月29 日 (29.08.2002) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 北興化 学工業株式会社 (HOKKO CHEMICAL INDUSTRY CO., LTD.) [JP/JP]; 〒103-8341 東京都 中央区 日本橋 本石町四丁目 4番 2 0 号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 舛水 辰也 (MA-SUMIZU, Tatsuya) [JP/JP]; 〒253-0101 神奈川県 高座郡寒川町 倉見372番地4 Kanagawa (JP). 田地野英宏 (TAJINO, Hidehiro) [JP/JP]; 〒243-0021 神奈川県厚木市岡田二丁目16番20号コーポ本間205 Kanagawa (JP). 村上 秀幸 (MURAKAMI, Hideyuki) [JP/JP]; 〒228-0024 神奈川県 座間市 入谷四丁目

2672番地の98 Kanagawa (JP). 渡邊大 (WATAN-ABE,Masaru) [JP/JP]; 〒243-0023 神奈川県 厚木市戸田2385番地 北興化学厚木寮 Kanagawa (JP). 若林仁 (WAKABAYASHI,Hitoshi) [JP/JP]; 〒220-0072神奈川県 横浜市 西区浅間町三丁目207-5 小川ビレッジ102 Kanagawa (JP). 平松 基弘 (HIRA-MATSU,Motohiro) [JP/JP]; 〒243-0014 神奈川県 厚木市旭町五丁目20番3号 Kanagawa (JP). 田原智美 (TAHARA,Tomomi) [JP/JP]; 〒228-0803 神奈川県 相模原市相模大野五丁目11番29-105号 Kanagawa (JP).

- (74) 代理人: 川口 嘉之 . 外(KAWAGUCHI,Yoshiyuki et al.); 〒103-0004 東京都 中央区 東日本橋 3 丁目 4 番 1 0 号 アクロポリス 2 1 ビル 6 階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): JP, US.
- (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: TRIAZOLOPYRIMIDINE DERIVATIVES AND FUNGICIDES FOR AGRICULTURAL AND HORTICULTURAL USE

(54) 発明の名称: トリアゾロピリミジン誘導体および農園芸用殺菌剤

$$N - N \longrightarrow Het_B$$
 $N = N \longrightarrow X_B$
 $N = N \longrightarrow X_B$

(57) Abstract: Fungicides for agricultural and horticultural use which contain novel triazolopyrimidine derivatives represented by the general formula (A), (B), or (C) and which exhibit high disease control activity and do not cause chemical damage: (A) (B) (C) wherein Het_{A-C}is a heteroatom-containing five- or six-membered ring; X_{A-C} is halogeno, cyano, or the like; R_A and R_A ' may be the same or different from each other and are each C_{1-10} alkyl, C_{2-10} alkenyl, C_{2-10} alkynyl, or phenyl; R_B is an optionally substituted nitrogenous heterocycle attached at the nitrogen atom; and R_C is C_{1-10} alkyl, C_{2-10} alkenyl, C_{2-10} alkynyl, C_{3-8} cycloalkyl, C_{4-10} cycloalkylalkyl, or aralkyl.

(57) 要約:

一般式(A)、(B) または(C)

[式中、 $Het_{A\sim c}$ は、ヘテロ元素を含む5員環または6員環を示し、 $X_{A\sim c}$ は、ハロゲン原子、シアノ基などを示し、 R_A および R_A ,は、同一または互いに異なっている、 $C1\sim C10$ アルキニル基、 $C2\sim C10$ アルケニル基、 $C2\sim C10$ アルケニル基、 $C2\sim C10$ アルケニル基を示し、 R_B は、窒素原子で結合している、置換されていてもよい含窒素複素環を示し、 R_c は、 $C1\sim C10$ アルキル基、 $C2\sim C10$ アルケニル基、 $C2\sim C10$ アルキニル基、 $C2\sim C10$ アルキニル基、 $C3\sim C8$ シクロアルキル基、 $C4\sim C10$ シクロアルキルアルキル基またはアラルキル基を示す。]

で表される新規なトリアゾロビリミジン誘導体を含む農園芸用殺菌剤であって、高い病害防除活性を有し、薬害のない農園芸用殺菌剤。

WO 2004/011467 PCT/JP2003/009615

明細書

トリアゾロピリミジン誘導体および農園芸用殺菌剤

技術分野

本発明は、新規なトリアゾロビリミジン誘導体および当該誘導体を活 性成分として含有することを特徴とする農園芸用殺菌剤に関する。

背景技術

これまで、本発明に化学構造上類似のトリアゾロビリミジン誘導体は 下記に示すとおり、幾つか知られている。

(1)特開平05-262773号公報には、下記一般式で示されるトリアゾロビリミジンが除草活性を有することが記載されている。

$$R_{3a}$$
 R_{2a}
 R_{2a}

(式中、 R_{1a} は水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、ハロアルキル基、ハロアルコキシ基、ハロアルキルチオ基、シアノ基を表し、 R_{2a} はアルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基を表し、 R_{3a} はアルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、ハロアルキル基、ハロアルキル基、ハロアルキル基、ハロアルキルチオ基を表す。)

(2)国際公開特許WO99/41255号公報には、下記一般式で示されるトリアゾロピリミジン誘導体が殺菌活性を有することが記載されている。

$$R_{7b}$$
 R_{5b}
 R_{1b}
 R_{4b}
 R_{4b}

(式中、 R_{1b} が置換されてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルカジエニル基、アリール基、シクロアルキル基もしくはシクロアルケニル基を表し、 R_{2b} が水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、アルコキシ基などを表し、 R_{3b} 、 R_{4b} 、 R_{5b} 、 R_{6b} および R_{7b} が、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、

(3) 欧州特許第215382号公報には、下記一般式で表されるトリアゾロビリミジン誘導体が殺菌活性を有することが記載されている。

(式中、 R_{1o} は無置換または置換アルキル基、無置換または置換アラルキル基、無置換または置換アリール基などを表し、 R_{2o} および R_{3o} は水素原子、アルキル基、アリール基を表し、Aは窒素原子、 CR_{4o} を表し、 R_{4o} は水素原子、Nロゲン原子、アルキル基を表す。)

(4) 国際公開特許WOO0/44754号公報には、下記一般式で表されるトリアゾロピリミジン誘導体が人体への脂肪蓄積を抑制する活性を有することが記載されている。

(式中、 R_{1d} は水素原子、アルキル基、アルケニル基などを表し、 R_{2d} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルケニル基などを表し、 R_{3d} は水素原子、アルキル基などを表し、 R_{5d} はアルキル基、アルケニル基などを表し、Aは窒素原子、CHなどを表す。)

(5)米国特許第5593996号明細書には、下記一般式で表されるトリアゾロピリミジン誘導体が殺菌活性を有することが記載されている。

(式中、 R_{1e} はアルキル基、アルケニル基、シクロアルキル基、複素環式基などを表し、 R_{2e} は水素原子、アルキル基を表し、あるいは、 R_{1e} および R_{2e} は隣接する窒素原子と一緒になって複素環式基を表し、 R_{3e} はアリール基を表し、 R_{4e} は水素原子、ハロゲン原子、アルキルアミノ基を表す。)

(6) 国際公開特許WO01/96341号公報には、下記一般式で表されるトリアゾロピリミジン誘導体を原料として用いたトリアゾロピリミジン-7-イリデン誘導体を製造する方法が記載されている。しかしながら、下記一般式で表されるトリアゾロピリミジン誘導体のうち、 R_{2f} が複素環である誘導体は、具体例は開示されていない。

(式中、 R_{1f} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、 ハロアルキル基、シクロアルキル基、フェニル基、ナフチル基、複素環 式基などを表し、 R_{2f} はフェニル基、シクロアルキル基、複素環式基を 表し、 R_{3f} はハロゲン原子、アミノ基、アルコキシ基、ハロアルコキシ 基、アルキルアミノ基などを表す。)

しかしながら、上記文献に記載の化合物は、後期試験例に示されると おり、農園芸分野の病害に対し殺菌活性が不十分であり、特に治療効果 はほとんどなく、また、作物に薬害を与えたりすることから、実用上満 足しがたい。従って、従来の薬剤とは異なる新規な化合物を含む農園芸 用殺菌剤が要望されている。

発明の開示

本発明は、上記の要望に合致した新規な化合物およびそれを用いた農園芸用殺菌剤を提供することを目的とするものである。

本発明者らは、上記した目的を達成するため、多くの化合物を合成し、それらの有用性について鋭意検討した。その結果、特定の構造を有する新規なトリアゾロピリミジン誘導体が農園芸用殺菌剤として幅広い防除スペクトラムと高い防除効果を有し、病害の種類によっては、予防および治療の両方の効果を兼ね備えた高い病害防除活性を有することを見出した。

すなわち、本発明は以下のとおりである。

(1) 一般式(A)

[式中、

 Het_A は、ヘテロ元素を含む 5 員環または 6 員環を示し、これらの環はハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、

 $C1\sim C6$ ハロアルキル基または $C2\sim C6$ アルコキシアルキル基で 置換されていてもよく、

 X_A は、ハロゲン原子、シアノ基、C1~C6 アルコキシ基、C1~C6 アルキルチオ基、C1~C6 アルキルスルフィニル基、C1~C6 アルキルスルホニル基、C1~C6 アルキルアミノ基またはC1~C6 アルコキシカルボニル基を示し、かつ

 R_A および R_A , は、同一または互いに異なっている、 $C1\sim C10$ アルキル基、 $C2\sim C10$ アルケニル基、 $C2\sim C10$ アルキニル基またはフェニル基(当該アルキル基、アルケニル基、アルキニル基およびフェニル基は、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルキルチオ基、 $C1\sim C6$ アルコキシカルボニル基およびカルボキシル基からなる群から選ばれた1または複数の基で置換されていてもよい)を示す。] で表されるトリアゾロビリミジン誘導体。

(2) 前記 Het_A は、以下の一般式 $Het_1 \sim Het_{15}$ で表される基

(ここで R_1 、 R_2 および R_3 は、同一または異なっている、水素原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ ハロアルキル基、またはハロゲン原子を表す)のいずれかの基を示し、

前記X₄は、ハロゲン原子を示し、かつ

前記 R_A および R_A ,は、同一または互いに異なっている、 $C1\sim C1$ 0 アルキル基、 $C2\sim C1$ 0 アルケニル基または $C2\sim C1$ 0 アルキニル基 (当該アルキル基、アルケニル基およびアルキニル基は、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基または $C1\sim C6$ ハロアルキル基で置換されていてもよい)を示す

ことを特徴とする、(1)に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

(3) 前記 Het_A は、前記 Het_1 、 Het_6 または Het_{12} で表される基であることを特徴とする、(2)に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

(4) 一般式(B)

$$\begin{array}{c|c}
 & R_B \\
 & Het_E \\
 & X_B
\end{array}$$
(B)

「式中、

 Het_B は、ヘテロ元素を含む 5 員環または 6 員環を示し、これらは ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルコキシアルキル基で置換 されていてもよく、

 X_B は、ハロゲン原子、シアノ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルキルチオ基、 $C1\sim C6$ アルキルスルフィニル基、 $C1\sim C6$ アルキルスルホニル基、 $C1\sim C6$ アルキルアミノ基または $C1\sim C6$ アルコキシカルボニル基を示し、かつ

 R_B は、窒素原子で結合している、置換されていてもよい含窒素複素環を示す。]

で表されるトリアゾロビリミジン誘導体。

(5) 前記 Het_B は、上記の一般式 $Het_1 \sim Het_{15}$ で示される基のいずれかの基を示し、かつ

前記Xgは、ハロゲン原子を示す

ことを特徴とする、(4)に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

(6) 前記 Het_B は、前記 Het_1 、 Het_6 または Het_{12} で表される基であることを特徴とする、(5) に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

(7) 一般式(C)

「式中、

 Het_c は、ヘテロ元素を含む5員環または6員環を示し、これらの5 員環または6員環はハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C.6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ ハロアルキル基および $C2\sim C6$ アルコキシアルキル基からなる群から選ばれた基によって置換されていてもよく、 X_c は、ハロゲン原子、シアノ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基またはC

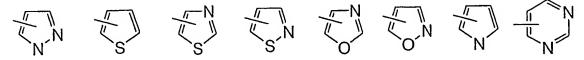
い。]

で表される、トリアゾロビリミジン誘導体。

- (8) 前記 Het_c は前記 $-般式Het_1$ で表される基であることを特徴とする、(7) に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。
- (9) (1)~(8)のいずれかに記載のトリアゾロビリミジン誘導体を活性成分として含有することを特徴とする、農園芸用殺菌剤。

前記一般式 (A)、一般式 (B)、一般式 (C) または一般式 Het_1 ~ Het_{15} 上の基であるアルキル基、またはハロアルキル基、アルコキシ基、ハロアルコキシ基、アルキルチオ基、アルコキシカルボニル基もしくはアルキルアミノ基のアルキル部分は、直鎖状であっても、分岐鎖状であってもよい。

また、前記一般式(C)において Het_c は、ヘテロ元素を環内に含む任意の5員環または6員環であるが、好ましくは次の一般式で示されるいずれかの環であり、さらに好ましくは、前記 Het_1 で表される環である。



 Het_A 、 Het_B もしくは Het_c 上の、または $Het_1 \sim Het_{15}$ 上の R_1 、 R_2 もしくは R_3 であるハロゲン原子としては、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子およびフッ素原子が挙げられ、 $C1 \sim C6$ アルキル基としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、t-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、n-

ペンチル基、イソアミル基およびn-ヘシキル基などが挙げられ、C1 ~ C6アルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロボキシ基、イソプロボキシ基、n-プトキシ基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基、イソプトキシ基およびイソヘキシルオキシ基などが挙げられ、C1~C6ハロアルキル基としては、トリフルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリクロロメチル基、ジクロロメチル基、フルオロメチル基、カロロメチル基、ヨードメチル基、ブロモメチル基、ベンタフルオロエチル基、2,2,2-トリフルオロエチル基、およびペンタクロロエチル基などが挙げられ、C2~C6アルコキシアルキル基としては、メトキシメチル基、エトキシメチル基、n-プロボキシメチル基、イソプロボキシエチル基、n-ブトキシメチル基、sec-ブトキシメチル基、t-ブトキシメチル基、イソブトキシメチル基、n-ブトキシメチル基

メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、 t-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、n-ペンチル基、イ ソアミル基およびnーヘシキル基などが挙げられ、C1~C6ハロアル キル基としては、トリフルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリク ロロメチル基、ジクロロメチル基、フルオロメチル基、クロロメチル基、 ヨードメチル基、ブロモメチル基、ペンタフルオロエチル基およびペン タクロロエチル基などが挙げられ、C1~C6アルコキシ基としては、 メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基、イソブトキシ基お よびイソヘキシルオキシ基などが挙げられ、С1~С6アルキルチオ基 としては、メチルチオ基、エチルチオ基、n-プロピルチオ基、イソプ ロビルチオ基、n-ブチルチオ基、sec-ブチルチオ基、t-ブチル チオ基、イソブチルチオ基およびイソヘシキルチオ基などが挙げられ、 C1~C6アルコキシカルボニル基としては、メトキシカルボニル基、 エトキシカルボニル基、nープロポキシカルボニル基、イソプロポキシ カルボニル基、n-ブトキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニ ル基、t-ブトキシカルボニル基、イソブトキシカルボニル基およびイ ソヘキシルオキシカルボニル基などが挙げられる。

前記一般式(B)においてR_Bは、トリアゾロピリミジン環と窒素原子で結合している、置換されていてもよい任意の含窒素複素環であるが、 好ましくは、下記の含窒素複素環が挙げられる。

一般式(C)において、 R_c である $C1\sim C10$ アルキル基としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、

イソブチル基、sec-ブチル基、t-ブチル基、n-ベンチル基、イ ソアミル基、n-ヘシキル基、n-ヘプチル基、n-オクチル基、n-ノニル基およびn-デシル基などが挙げられる。C2~C10アルケニ ル基としては、ビニル基、アリル基、1-ブテニル基、2-ブテニル基、 1-イソブテニル基、3-メチル-2-ブテニル基、1-ペンテニル基、 1-ヘキセニル基および1-オクテニル基などが挙げられる。C2~C 10のアルキニル基としては、エチニル基、2-プロピニル基、2-ブ チニル基、3-ブチニル基、5-ペンチニル基、3,3-ジメチル-1 ーブチニル基、4-メチルー1-ペンチニル基および7-オクチニル基 などが挙げられる。С3~С8シクロアルキル基としては、シクロプロ ピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプロチル基お よびシクロオクチル基などが挙げられる。С4~С10シクロアルキル アルキル基としては、シクロプロピルメチル基、シクロプロピルエチル 基、シクロブチルメチル基、シクロベンチルメチル基、シクロヘキシル メチル基およびシクロヘキシルエチル基などが挙げられる。アラルキル 基としては、ベンジル基、αーフェネチル基、βーフェネチル基、3ー フェニルプロビル基および4-フェニルブチル基などが挙げられる。

4-メチルベンジル基、2,4-ジメチルベンジル基、3,4-ジメチ ルベンジル基、2,4,6-トリメチルベンジル基、4-エチルベンジ ル基、4-イソプロピルベンジル基、2,4,6-トリイソプロピルベ ンジル基、p‐t‐ブチルベンジル基および3,5‐ジ‐t‐ブチルベ ンジル基などが挙げられる。ベンゼン環にC1~C6アルコキシ基で置 換したアラルキル基としては、2-メトキシベンジル基、3-メトキシ ベンジル基、3,4-ジメトキシベンジル基、3,5-ジメトキシベン ジル基、3-メトキシ-4-エトキシベンジル基、4-エトキシベンジ ル基、4-n-プロポキシベンジル基、4-イソプロポキシベンジル基、 4-n-ブトキシベンジル基、4-sec-ブトキシベンジル基、4-イソブトキシベンジル基、4-t-ブトキシベンジル基および4-イソ ヘキシルオキシベンジル基などが挙げられる。ベンゼン環にC1~С6 アルキルチオ基で置換したアラルキル基としては、2-メチルチオベン ジル基、3-メチルチオベンジル基、4-メチルチオベンジル基、4-エチルチオベンジル基、4-n-プロピルチオベンジル基、4-イソプ ロピルチオベンジル基、4-n-ブチルチオベンジル基、4-sec-ブチルチオベンジル基、4-イソブチルチオベンジル基、4-t-ブチ ルチオベンジル基および4-イソヘキシルチオベンジル基などが挙げ られる。

一般式 (A) において X_A 、一般式 (B) において X_B または一般式 (C) において X_C であるハロゲン原子としては、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子およびフッ素原子が挙げられる。 $C1\sim C6$ アルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-プトキシ基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基などが挙げられる。 $C1\sim C6$ アルキルチオ基としては、メチルチオ基、エチルチオ基、a-プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、a-プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、a-プロピルチオ基、a-プロピルチオ基、a-プロピルチオ基、a-プロピルチオ基、a-プロピルチオ基、a-

シルチオ基などが挙げられる。

一般式(A)において X_A または一般式(B)において X_B であるC1~ C 6 アルキルスルフィニル基としては、メチルスルフィニル基、エチ ルスルフィニル基、n-プロピルスルフィニル基、イソプロピルスルフ ィニル基、n-ブチルスルフィニル基、sec-ブチルスルフィニル基、 t - ブチルスルフィニル基、イソブチルスルフィニル基およびイソヘキ シルスルフィニル基などが挙げられる。С1~С6アルキルスルホニル 基としては、メチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピル スルホニル基、イソプロビルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、 secーブチルスルホニル基、tーブチルスルホニル基、イソブチルス ルホニル基およびイソヘキシルスルホニル基などが挙げられる。C1~ C6アルキルアミノ基は、モノアルキルアミノ基であっても、ジアルキ ルアミノ基であってもよく、アルキル部位の例としては、メチル、エチ ル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、イソヘキ シルなどが挙げられる。С1~С6アルコキシカルボニル基の、アルコ キシ部位としては、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、イソプロポ キシ、n-ブトキシ、sec-ブトキシ、t-ブトキシ、イソブトキシ、 n-ペンチルオキシおよびイソヘキシルオキシなどが挙げられる。

一般式(A)で表される本発明に係るトリアゾロビリミジン誘導体の具体例を表 $1 \sim$ 表 $1 \circ$ $1 \circ$

なお、表中で「Me」はメチル基を、「Et」はエチル基を、「nPr」はn-プロピル基を、「iPr」はイソプロピル基を、「nBu」はn-ブチル基を、「iBu」はイソブチル基を、「nPen」はn-ベンチル

基を表す。表中の化合物 No. は、下記の実施例および試験例においても参照される。

7.X	

<u>表</u> 上					
化合物No.	Het _A	R _A	R _A '	X _A	物性値
A-1	S	Me	Et	CI	
A-2	C C C	Ме	iBu	Cl	mp 205−207°C
A-3	S CI	Me	iBu	CI	mp 162−164°C
A-4	S CI	Et	-√F	CI	
A-5	S	Et	iBu	CI	
A-6	s—CI	Me	CH₂CF₃	CI	
A-7	S Br	Me	iBu	Br	
A-8	✓ S	Ме	iBu	CI	
A-9	✓ S	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CH=CHCH ₃	CI	
A-10	✓ S	Et	CH ₂ C(Me)=CH ₂	Cl	
A-11	CISCI	Me	iBu	Cl	mp 162-163°C
A-12	CISCI	Me .	CH₂CO₂H	CI	mp 113°C(dec)
A-13	CISCI	Me	CH₂CO₂Me	CI	mp 164-165°C
A-14	CISCI	Me	Ме	CI	mp 182-183°C

表2

<u>表2</u>									
	置換基								
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X _A	物性値				
A-15	CISCI	Ме	CH(Et)CO ₂ H	CI	mp 125-129°C				
A-16	CISCI	Ме	CH(Et)CO₂Me	CI	mp 108-110°C				
A-17	CISCI	Ме	CH(Et)CO₂iPr	CI	mp 141-142°C				
A-18	CISCI	Ме	CH(Et)CO ₂ (CH ₂) ₃ CH=CH ₂	CI	mp 88-90°C				
A-19	CISCI	Et	CH₂CH₂OMe	CI					
A-20	CISCI	Et	CH ₂ CH=CCl ₂	CI	mp 112-114°C				
A-21	CISCI	Et	CH₂CH=CHCH₃	CI	mp 140-142°C				
A-22	CISCI	Et	CH₂C(Me)=CH₂	CI	mp 126-128°C				
A-23	CISCI	CH₂CF₃	CH₂CH=CHCH₃	CI	mp 103-105°C				
A-24	CISCI	Ме	CH ₂ C≡CH	CI					
A-25	CISCI	CH₂CF₃	iBu	CI	mp 60-64°C				
A-26	CISCI	CH ₂ C(Me)=CH ₂	CH ₂ C(Me)=CH ₂	CI	mp 146-149°C				
A-27	CISCI	nPr	——————CF ₃	CI					
A-28	CISCI	nBu	nBu	Br	,				

衣ら	<u>表3</u>							
	置換基							
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X _A	物性値			
A-29	CISCI	CH ₂ CF ₃	CH₂CH(Me)CH₂CHMe₂	SMe				
A-30	CISCI	CH₂CF₃	CH₂CH(Me)CH₂CHMe₂	SOMe				
A-31	CISCI	CH₂CF₃	CH₂CH(Me)CH₂CHMe₂	SO₂Me				
A-32	CISCI	Me	CH₂CH(Me)CH₂CHMe₂	CN				
A-33	CISCI	Me	CH₂CH(Me)CH₂CHMe₂	OEt				
A-34	CISCI	Ме	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂	NHEt				
A-35	CISCI	Ме	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂	NEt ₂				
A-36	CI	Ме	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂	CO₂Et				
A-37	Br	Ме	· iBu	CI				
A-38	Br	CH ₂ CF ₃	nPr	Br				
A-39	Br	nBu	nPr	Br				
A-40	Me	Et	Et	CI				
A-41	Me	iBu	CH ₂ C≡CCH ₃	CI				
A-42	Me	iBu	iBu	CI				

表4

表4						
	置換基					
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X_A	物性値	
A-43	CF ₃ N Me	Ме	iBu	CI	mp 156-157°C	
A-44	CF ₃ N Me	nPr	nPr	CI	mp 168-169°C	
A-45	Me N Me ÇF ₃	Ме	iBu	CI		
A-46	Me N Me	Et	CH₂CH(Me)CH₂CHMe₂	CN	·	
A-47	Me N	Ме	—CH(Et)CO₂iPr	CN		
A-48	CF ₃	Ме	iPr	OiPr	·	
A-49	CI N	Me	iBu	CI	mp 106-107°C	
A-50	CI N N IPr	Ме	iB⊍	CI	oil	
A-51	CI	Et	CH ₂ CH=CHCH ₃	CN	i	
A-52	Br N	Ме	iBu	CI	oil	
A-53	Me N	Et	CH ₂ CH ₂ OMe	NHMe		
A-54	F N	Ме	iBu	·CI		
A-55	F N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Et	—CH(Et)CO₂Me	Cl		
A-56	CI N Me	Ме	iBu	CI		

=	_
-	_

<u>表5</u>	····	·			
化合物No.	Het_A	R_A	R _A '	X_A	物性値
A-57	Me Me	Ме	iBu	CI	mp 161−163°C
A-58	Me Me	Ме	iBu	CN	
A-59	Me Ne N	Ме	iBu	CO₂Me	
A-60	Me N Me	Ме	iBu	CI	mp 129−130°C
A-61	Me N Me	iBu	iBu	Cl	
A-62	Me Me N Me	Ме	iBu	CI	
A-63	OMe Me N	CH₂CF₃	CH₂CH=CHCH₃	Cl	
A-64	CI N Me	Me	iBu	CI	mp 153-154°C
A-65	N Me	nBu	nPr	Br	·
A-66	Me N	nPr	nPr	CI	
A-67	N Me	Me	iBu	CN	
A-68	F ₃ C N N Me	Ме	iBu	CI	
A-69	Me N Me Me Me	Me	iBu	Cl	mp 153-154°C
A-70	N Me	Ме	iBu	CI	

<u>表6</u>	表6						
	置換基						
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X _A	物性値		
A-71	Me N Me CF ₃	Et	CH(Me)CO₂Me	CI			
A-72	N CF ₃	Et	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂	CN			
A-73	Me CI N Me	Me	MeO	CI			
A-74	N Me	Ме	iBu	CI	mp 135-136°C		
A-75	N Me	Me	CH ₂ C≡CH	CI			
A-76	N Me Me	Me	CH ₂ CF ₂ CF ₃	CI			
A-77	N Me	Me	iBu	CI	mp 168-170°C		
A-78	Me N Me	Me	iBu	ĊN	-		
A-79	Ne CI	Me	iBu	CI	mp 174-175°C		
A-80	N CI	Et	CH ₂ C(Me)=CH ₂	CI			
A-81	CI N CI Me	nPr	nPr	Br			
A-82	S N	Et	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂	CN			
A-83	Me N	Me	iBu	Cl	mp 136-137°C		
A-84	CI S Me	Me	iBu	CI	mp 131-132°C		

==	╼
707	•

表7					
化合物No.	Het _A	置換基 R _A	R _A '	X _A	物性値
A-85	CI S CI	Et	Et	CI	
A-86	N Me	Me	iBu	CI	
A-87	N Me	Et	CH₂CH₂SMe	CI	·
A-88	CI S Z Me	nPr	nPr	CI	
A-89	CI	CH₂CF₃	iBu	CI	
A-90	Me O N Me	Me	iBu	CI	
A-91	N N Me	Et	Et	OMe	
A-92	Me O N	Ме	iBu	CI ·	mp 154-156°C
A-93	Me O N CI	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂ CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂		CI	
A-94		Me	iBu	CI	
A-95	Me N Me	Me	Me	CI	
A-96	Me N Me	CH ₂ C(Me)=CH ₂	CH ₂ C(Me)=CH ₂	CI	
A-97	Me O Me	Ме	CH₂CF₃	CN	
A-98	Me N	nPr	nPr	CI	

	_
_	\mathbf{c}
777	~
-1.	·

<u> 表8</u>				_	
		<u> </u>	置換基		
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X _A	物性値
A-99	N Me	Me	iBu	Cl	mp 136-137°C
A-100	Me N Me Me	Me	MeO	CI	
A-101	N= N Me Me	Me	CH₂CF₃	CI	·
A-102	N= N Me	Me	iBu	SMe	mp 146-148°C
A-103	N= N= N= Me	Me	iBu	SOMe	
A-104	Me N=	Me	iBu	SO₂Me	mp 176-178°C
A-105	Me N Me	Me	iBu	CN	mp 175-176°C
A-106	N= Me	Me	iBu	OMe	
A-107	N Me	Me	iBu	NHMe	
A-108	N Me	Me	iBu	NMe ₂	
A-109	N Me	Me	iBu	CO₂Me	
A-110	N Me	Me	iBu	CI	mp 131-132°C
A-110	N IPr N Me	Me	iBu	CI	mp 89-90°C
A-112	N Et	Me	iBu	CI	mp 86−90°C

45 45 > 170 cm /200 min -

_	_
_	7
70	9

			m 15 45		
	置換基				47-17-7-
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X _A	物性値
A-113	N CF3	Ме	iBu	CI	
A-114	Me N OMe iPr	nPr	· nPr	CI	
A-115	N N iPr	Et	CH ₂ CH=CHCH ₃	CI	
A-116	Me N Me Me	Me	iBu	CI	mp 167-168°C
A-117	Me N Me Me	Ме	iBu	CN	
A-118	Me N CI Me	CH ₂ CF ₃	nPr	Br	
A-119	N CI Me	Et	CH₂CH₂OMe	CI	
A-120	Me N Me	Me	iBu	CI	mp 189-190°C
A-121	N Me	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CH(Me)CH ₂ CHMe ₂	Cl	
A-122	CF ₃	Me	CH ₂ C≡CH	CI	
A-123	CF ₃	nPr	iBu	CI	
A-124	Me N-Me	Me	iBu	CI	mp 146-148°C
A-125	Me N, N-Me OMe	Et	CH ₂ CH=CCl ₂	CI	
A-126	N-Me	Me	iBu	CI	

24

==	4	
AV		U

<u>3</u> 2,10					
化合物No.	Het _A	R_A	R _A '	X _A	物性値
A-127	OMe N-Me	Et	nPen	CI	
A-128	Me Me Me Me	Ме	iBu	CI	mp 144-145°C
A-129	X X X Xe	nBu	nBu	CI	
A-130	Me N N CF ₃ Me	Me	iBu	CI	mp 203-204°C
A-131	N CF ₃	Me	iBu	CN	
A-132	Me N N Me	Ме	iBu	CI	
A-133	Me N N	Ме	CH ₂ C≡CH	CI :	
A-134	Me CF ₃ Me	Me	iBu	CI ;	oil
A-135	CF ₃ Me	Et	—CH(Me)CO₂Me	CI	
A-136	Me Me	Me	iBu	CO₂Me	
A-137	Me Me	CH ₂ CF ₃	CH₂CH=CHCH₃	CI	
A-138	N CI	Ме	iBu	Ci	
A-139	N CI	Me	CH ₂ C≡CH	CI	
A-140	N Me	iBu	iBu	CI	

=	4	4
ヹ゙゙゙゙	- 1	- 1

<u>表11</u>				
化合物No.	Het _B	置換基 R _B	X _B	物性値
B-1	S	-N—Me	CI	mp 180-182°C
B-2	S	-N	CI	
B-3	S	-NCO ₂ Et	CI	
B-4	S	-N_0	CI	
B-5	S CI	—N—Me	Cl	mp 215-216°C
B-6	S	-N	CN	
B-7	S	-N-CO ₂ H	CÏ	
B-8	s Cl	_N—Me	CI	mp 100-103°C
B-9	S	-N	CI	mp 216-219°C
B-10	S CI	_NMe	CN	
B-11	SCI	−N −CO ₂ Et	CI	mp 169-170°C
B-12	S CI	_N	CI	mp 192-194°C
B-13	S CI	—N—Me	CI	mp 183-184°C
B-14	CI S CI	-N-CO ₂ Et	CI	mp 200-202°C

		_
==	7	$\boldsymbol{\sigma}$
ЯΥ		_

<u>表 1 2</u>				
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-15	Br	−N →Me	Cl	
B-16	√s √s	—N—Me Me	Cl	mp 161-162°C
B-17	T _s	_N	CI	
B-18	S		CN	
B-19	CISCI	—N—Me	CI	mp 176-178°C
B-20	CISCI	_N_O	CI	
B-21	CI	_NS	CI	
B-22	CI_S_CI		CI	mp 165-168°C
B-23	CISCI	_N	CI	mp 160-162°C
B-24	CI	—N_N-Me	CI	mp 160-162°C
B-25	CI	-N	CI	mp 146-147°C
B-26	CI		CI	mp 142-143°C
B-27	CISCI	$-N$ — CO_2H	CI	mp 235°C(dec)
B-28	CISCI	-N-CO ₂ Et	CI	mp 156-157°C

#= 1	<i>"</i> 2
74	L U

<u>表13</u>					
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値	
B-29	CI	Me —N Me	CI	mp 188-189°C	
B-30	CISCI	_NMe	SMe	mp 197-198°C	
B-31	CISCI	_N—Me	SO₂Me	mp 230°C(dec)	
B-32	CISCI	—N—Me	CN	mp 186-187°C	
B-33	CI	_N—Me	NHMe	mp 220-222°C	
B-34	CISCI	_NMe	OMe	mp 201-203°C	
B-35	CISCI	_NMe	NMe ₂	mp 180-181°C	
B-36	CISCI	_NMe	CO ₂ Me	mp 172°C(dec)	
B-37	CISCI	_N	CI	mp 161-162°C	
B-38	CISCI	Me Me	CI	mp 193-194°C	
B-39	CI	—N—Me	CI	oil	
B-40	CISCI	N-Me	CI		
B-41	CISCI	-N_0	CN		
B-42	CI	-Ns	OMe		

表	1	4

<u>表14</u>				
		置換基		
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-43	Br	—N—Me	CI	mp 166-168°C
B-44	Br S Br	—N Me	Br	
B-45	Br S Br	—N Me	Br	
B-46	Br S Br	—N_N−Me	CN	
B-47	S Me	—N—Me	CI	
B-48	S Me	_N	CI	
B-49	Me	—N—Me	CI	
B-50	CF ₃	—N—Me	Cl	mp 195-197°C
B-51	CF ₃	-N-CO ₂ Et	CN	
B-52	Me N Me	—N—Me	Cl	
B-53	Me N Me	_N_O	Cl	
B-54	CF ₃	—N—Me	CI	mp 237-238°C
B-55	CF ₃	_N_S	OMe	
B-56	Me CF ₃	—N_N-Me	CI	

	20

<u>表15</u>				
		置換基		
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-57	Me CI N	−N Me	CI	mp 142-143°C
B-58	CI N	-N	· CN	
B-59	F N	N-Me	CN	
B-60	Me F N	_NMe	CI	mp 140-141°C
B-61	CI N	−N—Me	CI	oil
B-62	CI N	_NMe	CI [.]	oil
B-63	CI	—N——Me	Cl	oil
B-64	Br N	_NMe	Cl	mp 164-165°C
B-65	Br N	$-N$ $-CO_2Et$	NHMe	
B-66	F N Me	—N—Me	Cl	mp 176-177°C
B-67	F N Me	—N Me	CI	
B-68	CI N Me	—N—Me	CI	mp 200-201°C
B-69	CI N Me	—N Me	OMe	
B-70	CI N Me	—N—Me	CI	mp 191−193°C

		_
垩	7	~
av		• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •

<u>衣16</u>		置換基	·····	
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-71	Me Cl N N Me ÇH₂F	_Zx	SMe	
B-72	F N	—N—Me	CI	oil
B-73	CH ₂ OMe	—N—Me	Cl	oil
B-74	Me Me	—N—Me	CI	mp 128-132°C
B-75	Me Me N	-N	CO₂Me	
B-76	Me N Me	—N—Me	CI	mp 145-148°C
B-77	Me N Me	-N-CO ₂ Et	CN	
B-78		_N	CI	oil
B-79	Me Me N Me	—N—Me	CI	
B-80	OMe Me N	-N	CI	
B-81	Me N	−N Me	CI	
B-82	Me N N N Me	—N—Me	CI	mp 150-153°C
B-83	Me N N N Me	-N_s	Br	
B-84	Me N Me	—N—Me	CI	mp 87−91°C

~

耒	1	7
1X	- 6	•

<u> </u>	置換基			
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-85	Me N Me	-N-CO ₂ Et	NHMe	
B-86	CF ₃ N N Me	-N	OEt	
B-87	Me N N Me	_NMe	Cl	mp 183-185°C
B-88	Me N N Me	-N_s	Br	
B-89	Me Me N Me	$-N$ $-CO_2H$	Cl	
B-90	CF ₃	_NMe	CI	mp 163-165°C
B-91	CF ₃	—N—Me	SOMe	
B-92	Me CI N Me	_NMe	CN	
B-93	Ne Me	—N—Me	CI	mp 176-177°C
B-94	Ne Me Me		CN	
B-95	N Me	_NMe	CI	mp 161-163°C
B-96	N Me	_N_s	SMe	
B-97	Ne CI	_NMe	CI	mp 158-159°C
B-98	N CI	-N	CI	

-	-	_
	п.	u
70		\sim

<u>表18</u>				
		置換基		
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-99	CI Ne	—NMe	CI	mp 185−187°C
.В-100	CI N CI Me	—N_N-Me	CI	
B-101	S	-N_s	NMe ₂	
B-102	Me N	_NMe	Cl	mp 185-186°C
B-103	CI S Me	_N	CI	mp 164°C(dec)
B-104	CI S CI	-N-CO ₂ Et	CN	
B-105	N Me	_NMe	CI	mp 155-157°C
B-106	N Me	-N_0 .	CI	
B-107	CI S N	—N Me	CI	·
B-108	N N	—N—Me	CI	
B-109	Me N Me		CI	mp 153-155°C
B-110	ON CI	-N	CI	
B-111	IN .	_N	CI	
B-112	Me Ne	-N	CI	

==	4	0
ᅏ	ı	9

<u>表19</u>		置換基		
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-113	Me Me	Me −N Me	Cl	
B-114	O N CF ₃	-N_0	Br	
B-115	N N CF ₃	—N—Me	CI	mp 142-144°C
B-116	CF ₃	_NMe	CN	
B-117	CF ₃	-N-CO ₂ Et	CI	
B-118	CF3	_NMe	CI	mp 147-149°C
B-119	CF ₃		NMe ₂	
B-120	CF3 N N	Me Me	OMe	
B-121	CF ₃	_N	CI	mp 209-210°C
B-122	CF ₃	_N_O	Br	
B-123	CF ₃	N-Me	SMe	
B-124	N N OMe	_NMe	CI	mp 126-128°C
B-125	CF ₃	-N	CN	
B-126	CF3 N OMe	$-N$ $-CO_2H$	CI	

耒	2	0
1X	_	v

<u>表20</u>				 1
	置換基			44 44 44
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-127	Me N N Me	_NMe	· CI	mp 138-140°C
B-128	Me N N Me	Me Me	CI	mp 135-137°C
B-129	Me N Me	-N CO₂Et	Cl	
B-130	Me N N Me	—NMe	SMe .	mp 158-159°C
B-131	Me N N Mo	_NMe	SOMe	
B-132	Me N N Me	_NMe	SO₂Me	mp 208-210°C
B-133	Me N N Me	—N—Me ·	CN	mp 166-168°C
B-134	Me N N	—N—Me	Cl	mp 186-187°C
B-135	N iPr	NMe	CI	mp 128-129°C
B-136	Me Et		CI	mp 106-120°C
B-137	Me IPr N	-N Me	CI	
B-138	N Me	_NMe	CI	mp 198-199°C
B-139	Me N Me Me Me Me	Me Me Me	CI	mp 225-226°C
B-140	N Me	—N —Me	SOMe	

丰	2	1
ЯΥ	_	

<u> 表21</u>				
	置換基			
化合物No.	Het _B	R _B	X _B	物性値
B-141	Me N CI Me	_NMe	CI	mp 201-202°C
B-142	Me N CI Me	-N	NHMe	
B-143	Me N N Me	_NMe	CI	
B-144	Me N'N Me	-N Et	OEt	
B-145	CF ₃	_N	Br	
B-146	CF ₃	_NMe	CN	
B-147	Me N-N-Me	—N—Me	CI	mp 175-177°C
B-148	Me N-Me	-N_0	CI	
B-149	OMe N,N-Me	—N Me	CI	
B-150	OMe N, N-Me	—N—N-Me	CI	
B-151	Me Me N N N N Me	—N—Me	CI	mp 191−192°C
B-152	Me Me	-N	CN	
B-153	Me N N CF ₃	_NMe	CI	mp 217-219°C
B-154	Me N N CF ₃ .	$-N$ — CO_2Et	OEt	

	_	_
ᆂ	7	$\boldsymbol{\sigma}$
ਕ⊽	_	1

1822	置換基			
化合物No.	Het _B	R_B	X_{B}	物性値
B-155	Me N N Me	—N—Me	CI	
B-156	CF ₃ Me	—N—Me	CI	mp 138-139°C
B-157	CF ₃ Me	-N	SOMe	
B-158	Me Ne	-N	CN	
B-159	N CI	_NMe	Cl	mp 210-211°C
B-160	N CI	-N	CI	
B-161	N Me	—N → Me	CI	
B-162	N Me	-N-CO ₂ Et	CN	

丰	0	2
ব্য	_	J

<u> </u>				
化合物No.	Het _C	Xc	R _c	物性値
C-1	CH ₃	CI		mp 204–5°C
· C-2	CH ₃	CI		
C-3	CH ₃	CI		
C-4	CH ₃	CI	CH₃ 	
C-5	CH ₃	CI	ÇH₃ CH₂CHCH₃	mp 137-9°C
C-6	CH ₃	CI	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	mp 134−6°C
C-7	CH ₃	CI	ÇH₃ CH₃∖CH2CHCH₃	
C-8	CH ₃	CI	CH ₂ CH=CH ₂	
C-9	CH ₃ CH ₃ CH ₃	CI	CH ₃ —C≡C−C−CH ₃ CH ₃	oil
C-10	N CH ₃	Cl	CH2-	oil
C-11	CH ₃ CH ₃ CH ₃	CI	CH ₂ -	mp 60−1°C
C-12	CH ₃	CI	CH ₂ —SCH ₃	
C-13	N CH3	Cl	CH ₂ —CI	

PCT/JP2003/009615

表24

<u>表24</u>	置換基			
化合物No.	Het _C	Xc	R _C	物性値
C-14	CH ₃	CI	CH ₂ —CH ₃	
C-15	CH ₃	CI	CH ₂ —OCH ₃	·
C-16	CH ₃	CN		
C-17	CH ₃	OCH ₃		
C-18	CH ₃	SCH₃		
C-19	CH ₃	CI		
C-20	CF ₃	Cl		
C-21	CF ₃	CI		

主	2	$\overline{}$
70	_	ວ

<u>表25</u>		置換基		
化合物No.	Hetc	X _c	R _c	物性値
C-22	CH ₃	CI	\bigcirc	
C-23	CH₃ N-CH₃	CI		
C-24	CH ₃ N N CH ₃	CI		
C-25	S	CI		
C-26	S	CI		
C-27	N Me	CI		
C-28	CH ₃	CI-		
C-29	Me N	CI		
C-30	CH ₃ O N CH ₃	CI		
C-31	CH ₃	CI	\bigcirc	
C-32	CH ₃	CI	\bigcirc	
C-33	CH ₃ N N CH ₃	CI		
C-34	CH ₃	Cl		

耒	2	6
7.X	_	\sim

<u>表26</u>			
化合物No.	Het	Halo	物性値
	CI		
1	S C	CI	mp 156-158°C
2	S CI	CI	mp 147-151°C
3	S CI	CI	mp 165-170°C
4	CF ₃ N N Me	CI	mp 170-171°C
5	CI	CI	mp 153-157°C
6	Me N N Me	CI	mp 156-160°C
7	N Me Me	CI	mp 159-160°C
8	NN	CI	mp 161-163°C
9	CI N Me	CI	mp 165-169°C
10	CI	CI	mp 130-135°C
11	CI S Me	CI	mp 169-172°C
12	Me N Me	CI	mp 168-171°C
13	Me O N	CI	mp 163-165°C
14	S N Me	Cl	mp 162-164°C

一般式(A)、一般式(B) または一般式(C) で表されるトリアゾロピリミジン誘導体は、下記のスキーム1に示される方法によって製造することができる。

スキーム1

(式中 Halo はハロゲン原子を示し、Heta、Hetb および Hetc ならびに R_A 、 R_A '、 R_B 、 R_C は前記と同様であり、Het は Heta、Hetb または Hetc のいずれかを示し、W は水素原子またはナトリウム、カリウムなどのアルカリ金属原子を示し、Y はシアノ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルキルチオ基、 $C1\sim C6$ アルキルスルフィニル基、 $C1\sim C6$ アルキルスルフィニル基、 $C1\sim C6$ アルキルスルカールボニル基、 $C1\sim C6$ アルキルカールボニル基を示す)

一般式(1)の化合物と一般式(2)の化合物とを反応させる工程(Step 1)または一般式(1)の化合物と一般式(4)の化合物とを反応させ

WO 2004/011467 PCT/JP2003/009615

る工程 (Step 3) は、一般式 (1) の化合物に対して好ましくは1当量 の一般式(2)の化合物または一般式(4)の化合物を加え、1.0~ 2.5 当量の塩基の存在下、適当な有機溶媒中で行われる。反応温度は、 20~150℃であり、反応時間は1~8時間である。塩基としては、 トリエチルアミン、N,Nージエチルアニリンなどの有機塩基類、炭酸 ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウム、油性水素化ナトリウ ムなどの無機塩基類が使用できる。有機溶媒としては、トルエン、キシ レンなどの炭化水素類、クロロホルム、クロロベンゼンなどのハロゲン 化炭化水素類、ジオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類、ア セトニトリルなどのニトリル類、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセ トアミドなどのアミド類およびジメチルスルホキシドなどが使用でき る。反応終了後は、反応液に水と、ベンゼン、トルエン、クロロホルム などの有機溶媒を加えて抽出し、有機溶媒層を無水硫酸ナトリウム、無 水硫酸マグネシウムなどにより脱水後、溶媒を留去するなどの通常処理 を行う。必要ならば、クロマトグラフィーなどの操作によって精製を行 う。なお、本反応の原料化合物である一般式(2)の化合物および一般 式(4)の化合物は、市販品として入手可能であるか、または公知の方 法により容易に製造できる公知化合物である。

このようにして得られた 5 - ハロゲントリアゾロビリミジン誘導体 (A') または (B') を、塩基の存在下に、一般式 (3) で表される化合物であるアルコール、アルキルアミンまたはチオールなどと、あるいはアルカリ金属シアニドなどと反応させる (Step 2 または Step 4) ことにより一般式 (A'') または (B'') で表されるトリアゾロビリミジン誘導体を製造することができる。なお、本反応の原料化合物である一般式 (3) で表される化合物は、市販品として入手可能であるか、または公知の方法により容易に製造できる公知化合物である。このような一般式 (3) で表される化合物の例としては、例えばメチルアルコール、エチルアミン、エチルアミン、エチルアミン、エチルアミン、エチルアミン、エチルアミン、エチルアミン、エチルアミ

WO 2004/011467 PCT/JP2003/009615

ン、メチルメルカプトナトリウム、シアン化ナトリウム、シアン化カリウムなどが挙げられる。

一般式(1)で表される化合物と一般式(5)で表される化合物とを反応させる工程(Step 5)は、化合物(1)に対して好ましくは1当量の化合物(5)を加え、 $0.01\sim1.0$ 当量のパラジウムまたはニッケルなどの遷移金属の存在下、適当な有機溶媒中で行われる。この反応によって、一般式(C)で表わされる化合物のうち、Xがハロゲン原子である、5-ハロゲントリアゾロピリミジン誘導体(化合物(C, D))が得られる。有機溶媒としては、トルエン、キシレンなどの炭化水素類またはジオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類などが使用できる。反応温度は、D0~150~Cであり、好ましくは、使用される有機溶媒の沸点に近い温度であり、反応時間はD0~8時間である。

さらに、得られた一般式(C')で表される5-ハロゲントリアゾロビリミジン誘導体を、塩基の存在下にアルコールまたはチオールを用いて、または金属シアニドなどと反応することにより、本発明の一般式(C)で表されるトリアゾロビリミジン誘導体を製造することができる。本反応で使用する塩基の例としては、例えばトリエチルアミン、N,Nージエチルアニリンなどの有機塩基類、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウムまたは水素化ナトリウムなどの無機塩基が挙げられ、金属シアニドの例としては、例えばシアン化ナトリウム、シアン化カリウムなどが挙げられる。

反応終了後は、反応液に水およびベンゼン、トルエンまたはクロロホルムなどの有機溶媒を加えて抽出し、分液操作をした後、有機溶媒層を無水硫酸ナトリウムまたは無水硫酸マグネシウムなどで脱水し、有機溶媒を留去するなどの通常の処理を行う。また必要ならば、クロマトグラフィー、再結晶などの操作で精製を行う。

上記した本反応の一方の原料化合物である化合物(5)は公知化合物であり、市販品を入手して用いるか、または公知の方法により製造して

用いることができる。

上記スキーム1中の、一般式(1)で表されるジハロゲントリアゾロ ピリミジン誘導体は、以下に示すスキーム2に従って製造することがで きる。

スキーム2

(式中 Halo はハロゲン原子を示し、R は $CI\sim C10$ のアルキル基を示し、 Het は Het_A 、 Het_B または Het_C のいずれかを示し、ここで Het_A 、 Het_B および Het_C は前記と同様である。)

すなわち、一般式(1)で表される化合物は、一般式(7)で表されるマロン酸エステル誘導体と一般式(6)で表される3-アミノー1,2,4-トリアゾールを縮合させて一般式(8)で表される化合物を得て、これをハロゲン化することにより製造することができる。この反応を次の縮合工程とハロゲン化工程に分けて説明する。

(縮合工程) 化合物(7)と化合物(6)とを反応させる工程は、化合物(6)に対して好ましくは1当量の化合物(7)を加え、1~5当量の塩基の存在下、必要に応じて適当な有機溶媒中で行われる。この反応工程で用いられる塩基としては、ナトリウムメトキシドなどのアルカリ金属アルコキシド、トリエチルアミン、トリーnープロビルアミン、トリーnーブチルアミン、ピリジン、ジメチルアミノビリジン、N,Nージエチルアニリンなどの有機塩基類、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウムなどの無機塩基類である。有機溶媒としては、トルエン、キシレンなどの炭化水素類、クロロベンゼンなどのハロゲン化

炭化水素類、ジオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類、メタノール、エタノール、nーブタノールなどのアルコール類、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミドなどのアミド類およびジメチルスルホキシドなどが使用できる。上記反応を円滑にするうえで好ましい反応温度は、20~150℃であり、好ましくは、使用される有機溶媒の沸点に近い温度であり、反応時間は、使用する原料化合物、触媒、反応温度などによって異なるが、一般的には1~8時間である。こうして反応させれば、化合物(8)が得られる。この化合物を分取して次の反応に用いてもよいが、そのまま次の反応工程に用いることが好ましい。

(ハロゲン化工程) 上記反応で得た化合物(8)をハロゲン化して 化合物(1)を得る工程は、上記工程で生成した化合物(8)を含む反 応溶液に、必要に応じて脱酸剤の存在下、化合物(8)に対し1~10 当量のハロゲン化剤を加えて反応させればよい。次に、反応液から使用 した溶媒および過剰のハロゲン化剤を留去するなどの通常処理を行う か、さらに必要ならば、クロマトグラフィー、再結晶などの操作によっ て精製を行うことで、目的とする化合物(1)を得ることができる。ハ ロゲン化工程に使用できる脱酸剤としては、トリエチルアミン、トリー nープロピルアミン、トリーnーブチルアミン、ピリジン、ジメチルア ミノビリジン、N,Nージエチルアニリンなどの有機塩基類、炭酸ナト リウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウムなどの無機塩基類があげら れる。ハロゲン化工程に使用できるハロゲン化剤の例としては、オキシ 塩化リン、オキシ臭化リンなどがあげられる。上記ハロゲン化剤は溶媒 も兼ねるので、該反応は特に反応溶媒を必要としないが、反応に有機溶 媒を使用するときは、例えばベンゼン、トルエンなどの炭化水素類、ク ロロベンゼン、クロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類などが使用で きる。ハロゲン化の反応温度は、50~150℃であり、反応時間は1 ~10時間である。

また、得られた一般式(1)で表されるパロゲントリアゾロピリミジン

誘導体を、必要に応じて 0.05~2.5当量の塩基の存在下、化合物 (1)に対し、1~10当量のハロゲン化剤を加え、適当な有機溶媒中で反応させることにより、Het上の水素原子をハロゲン原子に置換させることができる。反応で使用できるハロゲン化剤の例としては、塩素、塩化スルフリル、N-クロロスクシンイミド、臭素、N-ブロモスクシンイミドなどが使用できる。反応に使用できる塩基としては、トリエチルアミン、トリーn-プロピルアミン、トリーn-プチルアニリンなどの有機塩基類、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウムなどの無機塩基類が使用できる。ハロゲン化の反応温度は、50~150℃であり、反応時間は1~10時間である。有機溶媒として、ベンゼン、トルエンなどの炭化水素類、クロロベンゼン、クロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類などが使用できる。

一般式(7)で表されるマロン酸エステル誘導体は、下記するスキーム3に示す方法(Method1~Method3)により製造することができる。

Method 1

(式中、HetaよびRは、前記と同じ意味を表し、ZはNロゲン原子または $C1\sim C10$ アルコキシ基を表す。)

Method 2

Het-L + RO OR OR (11)
$$RO$$
 OR RO (12) RO OR RO (7) Het

(式中、HetおよびRは、前記と同じ意味を表し、Lはハロゲン原子、 p-トルエンスルホニル基、メタンスルホニル基などの脱離基を表す。) Method 3

$$R_2$$
 R_3 R_3 R_4 R_5 R_5 R_5 R_6 R_6 R_7 R_8 R_8 R_9 R_9

(式中、Halo、R、 R_2 および R_3 は、前記と同じ意味を表し、AおよびBは窒素原子および CR_1 、あるいは CR_1 および窒素原子を表し、ここで R_1 は前記と同じ意味を表す。)

以下、Method1~3のそれぞれについて、詳細に説明する。

(Method 1) 一般式 (9) で表される化合物と一般式 (10) で表 される化合物との反応は、化合物(9)に対して1~2当量の化合物(1 0)に加え、必要に応じて1~2当量の塩基の存在下、適当な有機溶媒 中で行われる。反応温度は、-70~150℃であり、反応時間は1~ 8時間である。塩基としては、ナトリウムメトキシドなどのアルカリ金 属アルコキシド、トリエチルアミン、N,N-ジエチルアニリンなどの 有機塩基類、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウム、油 性水素化ナトリウムなどの無機塩基類、リチウムジイソプロピルアミン などが使用できる。有機溶媒としては、トルエン、キシレンなどの炭化 水素類、クロロホルム、クロロベンゼンなどのハロゲン化炭化水素類、 ジオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類、ジメチルホルムア ミド、ジメチルアセトアミドなどのアミド類およびジメチルスルホキシ ドなどが使用できる。反応終了後は、反応液に水と、ベンゼン、トルエ ンまたはクロロホルムなどの有機溶媒を加えて抽出し、有機溶媒層を無 水硫酸ナトリウム、無水硫酸マグネシウムなどにより脱水後、溶媒を留 去するなどの通常処理を行う。必要ならば、クロマトグラフィー、再結 晶などの操作によって精製を行う。

なお、本反応の原料化合物である一般式(9)および一般式(10)で表される化合物は、公知化合物であり、市販品を入手して用いるか、または公知の方法により製造して用いることができる。

(Method 2) 一般式(11)で表される化合物と一般式(12)で 表される化合物とを反応させる工程は、化合物(11)に対して1~2. 5 当量の化合物(12)を加え、必要に応じて1.0~2.5 当量の塩 基の存在下、適当な有機溶媒中で行われる。反応温度は、20~150℃ であり、反応時間は1~8時間である。塩基としては、ナトリウムメト キシドなどのアルカリ金属アルコキシド、トリエチルアミン、N,N-ジエチルアニリンなどの有機塩基類、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリ ウム、炭酸カリウム、油性水素化ナトリウムなどの無機塩基類が使用で きる。有機溶媒としては、トルエン、キシレンなどの炭化水素類、クロ・ ロホルム、クロロベンゼンなどのハロゲン化炭化水素類、ジオキサン、 テトラヒドロフランなどのエーテル類、アセトニトリルなどのニトリル 類、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミドなどのアミド類およ びジメチルスルホキシドなどが使用できる。反応終了後は、反応液に水 とベンゼン、トルエン、クロロホルムなどの有機溶媒を加えて抽出し、 有機溶媒層を無水硫酸ナトリウム、無水硫酸マグネシウムなどにより脱 水後、溶媒を留去するなどの通常処理を行う。必要ならば、クロマトグ ラフィーなどの操作によって精製を行う。

なお、本反応の原料化合物である一般式(11)および一般式(12)で表される化合物は、公知化合物であり、市販品を入手して用いるか、または公知の方法により製造して用いることができる。

(Method 3) 一般式(13)で表される化合物と一般式(14)で表される化合物とを反応させる工程は、化合物(13)に対して $1\sim2$. 5 当量の化合物(14)を加え、必要に応じて $1.0\sim2.5$ 当量の塩基の存在下、適当な有機溶媒中で行われる。反応温度は、 $20\sim150$ であり、好ましくは、使用される有機溶媒の沸点に近い温度、反応時間

は1~8時間である。塩基としては、ナトリウムメトキシドなどのアルカリ金属アルコキシド、トリエチルアミン、N,Nージエチルアニリンなどの有機塩基類、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸溶溶 中の一つ、大水素化ナトリウムなどの無機塩基類が使用できる。有機溶り、カロロボルム、キシレンなどの炭化水素類、クロロボルム、カロロボンなどのカーがシーでは、カロロボルが、カロロボルが、カロロボンなどのエーテル類、アセトニトリルなどのニトリル類、ジメチルアセトアミドなどのアミド類およびジメチルルホキシドなどが使用できる。反応終了後は、反応液に水とベンゼン、トルエン、クロロボルムなどの有機溶媒を加えて抽出し、有機溶媒を留去するなどの通常処理を行う。必要ならば、クロマトグラフィー、再結晶などの操作によって精製を行う。

なお、本反応の原料化合物である一般式(13)および一般式(14) の化合物は、公知化合物であり、市販品を入手して用いるか、または公 知の方法により製造して用いることができる。

- 一般式(A)、一般式(B)または一般式(C)で表される誘導体は、 その塩を含む。該塩としては、塩酸塩、硫酸塩などの無機酸塩、酢酸塩、 シュウ酸塩、メタンスルホン酸塩などの有機酸塩が挙げられる。
- 一般式(A)、一般式(B)または一般式(C)で表される誘導体(以下、「本発明に係る化合物」ともいう)は、殺菌活性を示す。従って、本発明に係る化合物の一または複数を含む組成物を殺菌剤として使用することができる。特に、本発明に係る化合物の一または複数を含む組成物を、農園芸用殺菌剤として用いることができる。

本発明に係る化合物のなかで、農園芸用殺菌剤の成分として好ましい 化合物は、表1~表25に示されるトリアゾロビリミジン誘導体である が、さらに好ましくは、以下に記載する表27~31中に示されるトリ アゾロビリミジン誘導体である。表27~31におけるカッコ内の化合 WO 2004/011467 PCT/JP2003/009615

50

物No. は表 $1\sim25$ における化合物No. に対応する。

表 2 7

5-クロロ-6-(3,5-ジクロロ-2-チェニル)-7-(N-メチル-2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物<math>No.A-2)

 $5-クロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-{N-(2-ブテニル)-エチルアミノ}-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No.A-21)$

 $5-クロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-{N-(2-メチル-2-プロペニル)-エチルアミノ}-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物No.A-22)$

 $5-クロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-{N-(2-ブテニル)-2,2,2-トリフルオロエチルアミノ}-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No.A-23)$

5-クロロー6-(5-クロロー6-エチルー4-ビリミジル)-7-(N-メチルー2-メチルプロビルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.A-49)

5-クロロ-6-(5-クロロ-6-メチル-4-ビリミジル)-7-(N-メチル-2-メチルプロビルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.A-50)

5-クロロー6-(5-プロモー6-メチルー4-ビリミジル)-7-(N-メチルー2-メチルプロビルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.A-52)

5-クロロー6-(5,6-ジメチルー4-ピリミジル)-7-(N-メチルー2-メチルプロビルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-57)

5-クロロ-6-(2,5-ジメチル-4-ピリミジル)-7-(N-メチル-2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-60)

5-クロロー6-(2-メチルー5-クロロー4-ビリミジル)-7-(N-メチルー2-メチルプロビルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.A-64)

5-クロロ-6-(1-メチル-2-ピロリル)-7-(N-メチル-2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-74)

表 2 8

5-クロロ-6-(2-メチル-5-クロロ-4-チアゾリル)-7-(N-メチル-2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-84)

5-クロロー6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル)-7-(N-メチルー2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-99)

5-メチルチオー6-(3,5-ジメチルー1-ビラゾリル)-7-(N-メチルー2-メチルプロビルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.A-102)

5-シアノ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-7-(N-メチル-2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-105)

5-クロロー6-(3-エチルー5-メチルー1-ピラゾリル)-7-(N-メチルー2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物No.A-112)

5-クロロ-6-(3,4,5-トリメチル-1-ピラゾリル)-7-(N-インチル-2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-116)

5-クロロー6-(1,5-ジメチルー3-ビラゾリル)-7-(N-メチルー2-メチルプロピルアミノ)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.A-124)

5-クロロ-6-(3,5-ジクロロ-2-チェニル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-8)

5-クロロ-6-(3,5-ジクロロ-2-チェニル)-7-(4-エトキシカルボニル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-11)

5-クロロ-6-(3-チェニル)-7-(4-メチル-1-ビベリジル) -1, 2, 4-トリアゾロ[1, 5a] ビリミジン(化合物 No. B-16) <math>5-クロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-(4-メチル-1-ピベリジル)-1, <math>2, 4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン(化合物 No. B-19)

5-クロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-(1-ピベリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-23)

表 2 9

5-クロロー6-(2,5-ジクロロー3-チェニル)-7-(4-メチル-1-ピペラジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物No.B-24)

5-クロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-(4-エトキシカルボニル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-28)

5-シアノ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物No.B-32)

5-クロロー6-(2,3,5-トリクロロー4-チェニル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-39)

5-クロロー6-(2,3,5-トリクロロー4ーチェニル)-7-(1,4-オキサジンー4ーイル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物<math>No.B-41)

5-クロロー6-(2,5-ジプロモー3-チエニル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-43)

5-クロロ-6-(2-メチル-4-トリフルオロメチル-6-ピリミジル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1, 2, 4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン (化合物 No. B-50)

5-クロロー6-(5-クロロー6-メチルー4-ビリミジル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No. B-57)

5-クロロー6-(5-フルオロー6-メチルー4ーピリミジル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-60)

5-クロロー6-(5-クロロー6-エチルー4-ピリミジル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-61)

5-クロロ-6-(5-クロロ-6-イソプロピルー4-ピリミジル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物 No. B-62)

表 3 0

5-クロロ-6-(5-クロロ-4-ピリミジル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-63)

5-クロロ-6-(5-プロモ-6-メチル-4-ビリミジル)-7-(4-メチル-1-ビペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No. B-64)

5-クロロ-6-(2-メチル-5-フルオロ-4-ビリミジル)-7-(4-メチル-1-ビベリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No. B-66)

5-クロロー6-(2-メチルー5-クロロー4-ピリミジル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン (化合物No.B-68)

5-クロロー6-(5-フルオロー6-フルオロメチルー4-ビリミジル)-7-(4-メチルー1-ビベリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.B-72)

5-クロロー6-(2,5-ジメチルー4-ピリミジル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物No.B-76)

5-クロロー6-(1-メチルー2-ピロリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-93)

5-クロロー6-(1-メチルー5-クロロー2-ピロリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-97)

5-クロロー6-(2-メチルー4ーチアゾリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4ートリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-102)

5-クロロー6-(2-メチルー5-クロロー4ーチアゾリル)-7-(4-メチルー1ーピペリジル)-1,2,4ートリアゾロ[1,5a] ピリミジン (化合物 No. B-103)

5-クロロー6-(3,5-ジトリフルオロメチルー1-ピラゾリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-115)

表 3 1

5-クロロー6-(3-トリフルオロメチルー5-メトキシー1-ピラゾリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-124)

5-クロロ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-127)

5-シアノ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-133)

5-クロロー6-(3-エチルー5-メチルー1-ビラゾリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No. B-136)

5-クロロ-6-(3,4,5-トリメチル-1-ビラゾリル)-7-(4- - メチル-1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン (化合物 No. B-138)

5-クロロ-6-(3,5-ジメチルー4-クロロー1-ピラゾリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-141)

5-クロロー6-(1,5-ジメチルー3-ピラゾリル)-7-(4-メチルー1-ピペリジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.B-147)

5-クロロ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-7-シクロヘキシル-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン(化合物No.C-1)

5-クロロー6-(3,5-ジメチルー1-ビラゾリル)-7-(2-メチルプロピル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ビリミジン(化合物No.C-5)

5-クロロー6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル)-7-(1-メチルブチル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物<math>No.C-6)

5-クロロ-6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル)-7-シクロプロゼルメチルー1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物<math>No.C-10)

5-2000-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-7-ベンジルー1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン(化合物No.C-11)

本発明に係る化合物は、広範囲の種類の糸状菌に属する菌に対し、優れた殺菌力を有しうる。従って、本発明に係る化合物を有効成分とする組成物は、花弁、芝などを含む農園芸作物の種々の病害に対して、茎葉散布、水面施用、土壌施用、または種子処理などにより使用することができる。

本発明に係る化合物は、特に以下に記載する表32~34中で示される病害の防除における防除効果が高い。

表 3 2

キュウリ うどんこ病 (Sphaerotheca fuliginea)

灰色かび病 (Botrytis cinerea)

菌核病 (Sclerotinia sclerotiorm)

黑星病 (Cladosporium cucumerinum)

べと病 (Pseudoperonospora cubensis)

疫病 (Pytophthora sp.)

つる枯病 (Mycospaerella melonis)

つる割病 (Fusarium oxysporum)

ナス うどんこ病 (Sphaerotheca fuliginea)

灰色かび病 (Botrytis cinerea)

すすかび病 (Mycovellosiella nattrassii)

黒枯病 (Corynespora melongenae)

褐紋病 (Phomopsis vexans)

インゲン 灰色かび病 (Botrytis cinerea)

菌核病 (Sclerotinia sclerotiorum)

アズキ 灰色かび病 (Botrytis cinerea)

菌核病 (Sclerotinia sclerotiorum)

オオムギ うどんこ病 (Erysiphe graminis f. sp. hordei)

裸黒穂病 (Ustilago nuda)

網斑病 (Pyrenophora teres)

なまぐさ黒穂病 (Tilletia controversa)

コムギ うどんこ病 (Erysiphe graminis f. sp. tritici)

赤かび病 (Gibberella zeae)

赤さび病 (Puccinia recondita)

斑点病 (Cochliobolus sativus)

眼絞病 (Pseudocercosporella herpotrichoides)

ふ枯病 (Leptoshaeria nodorum)

葉枯病 (Septoria tritici)

紅色雪腐病 (Micronectriella nivalis)

雪腐病 (Typhula sp., Micronectriella nivalis)

イチゴ うどんこ病 (Sohaerotheca humuli)

灰色かび病 (Botrytis cinerea)

炭疽病 (Colletorrichum gloeosporioides)

ナシ

モモ

表33

トマト うどんこ病 (Oidium violae)

灰色かび病 (Botrytis cinerea)

葉かび病 (Fulvia fulva)

疫病 (Phytophthora infestans)

輪紋病 (Alternaria solani)

ブドウ . うどんこ病 (Uncinula necator)

灰色かび病 (Botrytis cinerea)

べと病 (Plasmopara viticola)

さび病 (Physopella ampelopsidis)

晚腐病 (Glomerella cingulata)

黒とう病 (Elsioe ampelina)

リンゴ うどんこ病 (Podosphaera leucotricha)

黒星病 (Ventulia inaequalis)

腐らん病 (Valsa ceratosperma)

斑点落葉病 (Alternalia mali)

褐斑病 (Diplocarpon mali)

モニリア病 (Monilinia mali)

黒点病 (Mycosphaerella pomi) 黒星病 (Venturia nashicola)

黒斑病 (Alternaria kikuchiana)

赤星病 (Gymnosporangium asiaticum)

輪紋病 (Botryosphaeria berengeriana)

カキ うどんこ病 (Phyllactinia kakicola)

炭疽病 (Gloeosporium kaki)

円星落葉病 (Mycosphaerella nawae)

角斑落葉病 (Cercospora kaki)

灰星病 (Monilinia fructicola)

黒星病 (Cladosporium carpophilum)

タマネギ 灰色かび病 (Botrytis cinerea)

灰色腐敗病 (Botrytis allii)

炭疽病 (Colletotrichum lindemuthianum)

チャ 輪斑病 (Pestalotia theae)

炭疽病 (Colletotrichum theae sinensis)

網もち病 (Exobasidium reticulatum)

白星病 (Elsinoe leucospila)

表34

(Botrytis cinerea) カンキッ 灰色かび病 (Elsinoe fawcettii) そうか病 (Penicillium italicum) 青かび病 (Penicillium digitatum) 緑かび病 (Diaporthe citri) 黒点病 いもち病 (Pyricularia oryzae) イネ (Rhizoctonia solani) 紋枯病 (Gibberella fujikuroi) 馬鹿苗病 (Cochliobolus miyabeanus) ごま葉枯病 (Erysiphe cichoracearum) うどんこ病 タバコ (Sclerotinia sclerotiorum) 菌核病 (Phytophthora nicotianae) 疫病 (Alternaria longipes) 赤星病 (Collectotrichum tabacum) 炭疽病 灰色かび病 (Botrytis cinerea) チューリップ (Sphaerotheca pannosa) うどんこ病 バラ 黒星病 (Diplocarpon rosae) (Septoria chrysanthemi indici) キク 褐斑病 (Puccinia horiana) 白さび病 (Cercospora kikuchii) 紫斑病 ダイズ 疫病 (Phytophthora infestans) ジャガイモ (Alternaria solani) 夏疫病 (Cercospora beticola) . テンサイ 褐斑病 (Mycosphaerella arachidis) 褐斑病 ラッカセイ

黑渋病

(Mycosphaerella berkeleyi)

本発明に係る化合物を農園芸用殺菌剤の成分として用いる場合は、本発明に係る化合物を慣用の処方により製剤化して使用することができる。すなわち、本発明に係る化合物と適当な担体および補助剤、たとえば界面活性剤、結合剤、安定剤などを配合して、農薬の製剤として一般に使用される製剤にすることができる。すなわち、本発明の一般式(1)の化合物は、例えば、粉剤、粗粉剤、DL(ドリフトレス型)粉剤、フローダスト剤、微粒剤、細粒剤、粒剤、錠剤、水和剤、水和顆粒剤、ゾル剤(フロアブル剤)、乳剤および油剤などに製剤化できる。なお、製剤化できる剤型はここに挙げたものに限られるものではない。

製剤化に際して使用できる担体としては、農園芸用殺菌剤に常用される担体であれば、固体担体または液体担体のいずれでも使用することができ、特定のものに限定されない。

このような固体担体としては、例えば、デンプン、活性炭、大豆粉、小麦粉、木粉、魚粉、粉乳などの動植物性粉末、タルク、カオリン、ベントナイト、ゼオライト、珪藻土、ホワイトカーボン、クレー、アルミナ、炭酸カルシウム、塩化カリウム、硫安などの鉱物性粉末が挙げられる。

液体担体としては、例えば、水;イソプロビルアルコール、エチレングリコールなどのアルコール類;シクロヘキサノン、メチルエチルケトンなどのケトン類;プロビレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノーnーブチルエーテルなどのエーテル類;ケロシン、軽油などの脂肪族炭化水素類;キシレン、トリメチルベンゼン、テトラメチルベンゼン、メチルナフタリン、ソルベントナフサなどの芳香族炭化水素類;Nーメチルー2ーピロリドンなどのアミド類;脂肪酸のグリセリンエステルなどのエステル類;大豆油、ナタネ油などの植物油が挙げられる。

これらの担体は、単独で用いることもでき、2種以上を併用すること もできる。 また、製剤化に際して使用できる界面活性剤としては、非イオン性界 面活性剤、陰イオン性界面活性剤、陽イオン性界面活性剤、両性界面活 性剤などがあり、具体的には次のものが使用できる。

非イオン性界面活性剤の例としては、例えば、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルアリールエーテル、ポリオキシエチレンアルキルエステル、ポリオキシエチレンソルビタンアルキレート、ポリオキシエチレンフェニルエーテルポリマー、ポリオキシエチレンアルキレンアリールフェニルエーテル、ポリオキシエチレンアルキレングリコール、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレンブロックポリマーなどが挙げられる。

陰イオン性界面活性剤の例としては、例えば、リグニンスルホン酸塩、 アルキルアリールスルホン酸塩、ジアルキルスルホサクシネート、ポリ オキシエチレンアルキルアリールエーテルサルフェート、アルキルナフ タレンスルホン酸塩、ポリオキシエチレンスチリルフェニルエーテルサ ルフェートなどが挙げられる。

陽イオン性界面活性剤の例としては、例えば、アルキルアミン塩などが挙げられる。

両性界面活性剤の例としては、例えば、第4級アンモニウム塩アルキルベタイン、アミンオキサイドなどが挙げられる。

なお、製剤化に際して使用できる界面活性剤は、これらに限定されず、 これらを単独で用いてもよく、2種以上を併用することもできる。

その他の補助剤として、粘結剤、増粘剤、固着剤、防腐剤、かび剤、 溶剤、農薬活性成分の安定化剤、酸化防止剤、紫外線防止剤、結晶析出 防止剤、消泡剤、物性向上剤、着色剤などが挙げられるが、これらに限 定されず、これらの補助剤を、それぞれ必要に応じて添加することがで きる。

粘結剤、増粘剤、固着剤としては、特に限定されるものではないが、

例えば、デンプン、デキストリン、セルロース、メチルセルロース、エチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、カルボキシメチルデンプン、プルラン、アルギン酸ナトリウム、アルギン酸アンモニウム、アルギン酸プロピレングリコールエステル、グアーガム、ローカストビーンガム、アラビアゴム、キサンタンガム、ゼラチン、カゼイン、ポリビニルアルコール、ポリエチレンオキサイド、ポリエチレングリコール、エチレン・プロピレンブロックポリマー、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリビニルピロリドンなどが挙げられる。

本発明に係る化合物の添加量は、製剤の剤型および使用方法により適宜かえることができ、一般に 0.1~90重量%の範囲で製剤中に使用するのが望ましい。

本発明に係る化合物は、単独で使用しても十分有効であるが、各種の 殺菌剤や、殺虫・殺ダニ剤および共力剤から選ばれる1種または2種以 上と混合して使用することもできる。本発明に係る化合物と混合して使 用できる殺菌剤、殺虫剤、殺ダニ剤の代表例を以下に示す。

(殺菌剤) キャプタン、ホルベット、チウラム、ジラム、ジネブ、マンネブ、マンゼブ、プロビネブ、ポリカーバメート、クロロタロニル、キントーゼン、キャプタホル、イプロジオン、プロシミドン、フルオルイミド、メプロニル、フルトラニル、ベンシクロン、オキシカルボキシン、ホセチル、トリアジメホン、トリアジメノール、プロピコナゾール、ジクロブトラゾール、ビテルタノール、ヘキサコナゾール、ミクロブタニル、フルシラゾール、メトコナゾール、エタコナゾール、フルオトリマゾール、シプロコナゾール、エポキシコナゾール、フルトリアフェン、ベンコナゾール、ジニコナゾール、シプロコナゾール、フェナリモル、トリフルミゾール、プロクロラズ、イマザリル、ベフラゾエート、トリデモルフ、フェンプロピモルフ、トリホリン、ピリフェノックス、アニ

ラジン、ポリオキシン、メタラキシル、オキサジキシル、フララキシル、イソプロチオラン、プロベナゾール、ピロールニトリン、ブラストサイジンS、カスガマイシン、バリダマイシン、硫酸ジヒドロストレプトマイシン、ベノミル、カルベンダジム、チオファネートメチル、ヒメキサゾール、塩基性塩化銅、塩基性硫酸銅、ジエトフェンカルブ、メタスルホカルブ、キノメチオネート、ピナパクリル、レシチン、重曹、ジチアノン、ジノカップ、フェナミノスルフ、ジクロメジン、ドジン、IBP、エディフェンホス、メパニピリム、フェリムゾン、トリクラミド、フルアジナム、エトキノラック、ジメトモルフ、ピロキロン、テクロフタラム、フサライド、フェナジンオキシド、チアベンダゾール、トリシクラゾール、シモキサニル、プロパモカルブ塩酸塩、オキソリニック酸、ヒドロキシイソキサゾール、イミノクタジン三酢酸塩、テトラコナゾール、イミベンコナゾール、メチラムなど。

(殺虫・殺ダニ剤) 有機リン系およびカーバメート系殺虫剤;フェンチオン、フェニトロチオン、ダイアジノン、クロルビリホス、ESP、バミドチオン、フェントエート、ジメトエート、ホルモチオン、マラソン、トリクロルホン、チオメトン、ホスメット、ジクロルボス、アセフェート、EPBP、メチルパラチオン、オキシジメトンメチル、エチオン、サリチオン、シアノホス、イソキサチオン、ピリダフェンチオン、ホサロン、メチダチオン、スルプロホス、クロルフェンビンホス、テトラクロルビンホス、ジメチルビンホス、プロパホス、イソフェンホス、エチルチオメトン、プロフェノホス、ピラクロホス、モノクロトホス、アジンホスメチル、アルディカルブ、メソミル、チオジカルブ、カルボフラン、カルボスルファン、ベンフラカルブ、フラチオカルブ、プロポキスル、BPMC、MTMC、MIPC、カルバリル、ピリミカーブ、エチオフェンカルブ、フェノキシカルブ、EDDPなど。

ピレスロイド系殺虫剤;ペルメトリン、シペルメトリン、デルタメス リン、フェンバレレート、フェンプロパトリン、ピレトリン、アレスリ ン、テトラメスリン、レスメトリン、ジメスリン、プロパスリン、フェ ノトリン、プロトリン、フルバリネート、シフルトリン、シハロトリン、 フルシトリネート、エトフェンプロクス、シクロプロトリン、トラロメ トリン、シラフルオフェン、ブロフェンプロクス、アクリナスリンなど。

ベンゾイルウレア系その他の殺虫剤;ジフルベンズロン、クロルフルアズロン、ヘキサフルムロン、トリフルムロン、テトラベンズロン、フルフェノクスロン、フルシクロクスロン、ブプロフェジン、ピリプロキシフェン、メトプレン、ベンゾエピン、ジアフェンチウロン、アセタミプリド、イミダクロプリド、ニテンピラム、フィプロニル、カルタップ、チオシクラム、ベンスルタップ、硫酸ニコチン、ロテノン、メタアルデヒド、機械油、BTや昆虫ウィルスなどの微生物農薬など。

(殺線虫剤) フェナミホス、ホスチアゼートなど。

(殺ダニ剤) クロルベンジレート、フェニソブロモレート、ジコホル、アミトラズ、BPPS、ベンゾメート、ヘキシチアゾクス、酸化フェンブタスズ、ポリナクチン、キノメチオネート、CPCBS、テトラジホン、アベルメクチン、ミルベメクチン、クロフェンテジン、シヘキサチン、ピリダベン、フェンピロキシメート、テブフェンピラド、ピリミジフェン、フェノチオカルブ、ジエノクロルなど。

一般式(A)、一般式(B)または一般式(C)で表される化合物を活性成分として含有する農園芸用殺菌剤(以下、「本発明に係る農園芸用殺菌剤」ともいう)の使用方法は、一般に次のとおりである。すなわち、水和剤、液剤、乳剤、ゾル剤(フロアブル剤)、顆粒水和剤および油剤の場合は、水で50~1000倍に希釈して、一般に活性成分が1~10000ppmの濃度の液に調整される。そしてこの希釈液を10アール当り10~2000リットル、通常は20~700リットルの範囲で植物の病害発生部位の茎葉に散布される。

また、液剤、乳剤およびゾル剤(フロアブル剤)の場合は、水で希釈せずに濃厚液のまま、または水で50倍以内に希釈して主に空中散布用

の微量散布剤(LV散布、ULV散布、S散布)として、10アール当り50~5000mlの量がヘリコプターなどを使って散布される。

また、粉剤、粗粉剤、DL粉剤、フローダスト剤、微粒剤、細粒剤および粒剤の場合は、10アール当り2~5kg(活性成分量として5~500g程度)が、植物の病害発生部位の茎葉、土壌表面、土壌中または水面に施用される。

発明を実施するための最良の形態

以下に、実施例を示して、本発明についてさらに詳細に説明するが、 本発明がこれら実施例にのみ限定されない。

実施例1~13(製造実施例)

一般式(A)で表される化合物の製造方法(実施例1~4)

実施例1

5-クロロ-7-メチルイソブチルアミノー<math>6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジンの製造 (化合物No.A-11)

50ml容量の4つロフラスコ中に、クロロホルムの20mlに5,7ージクロロー6ー(2,5ージクロロー3ーチエニル)ー1,2,4ートリアゾロ[1,5a]ピリミジン2g(6mmol)を溶解して加え、これにトリエチルアミン0.8g(8mmol)およびメチルイソブチルアミン0.5g(6mmol)を溶解したクロロホルム5mlを滴下し、室温下30分間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=20:1)にて精製し、標記化合物の5ークロロー7ーメチルイ

ソブチルアミノー 6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン <math>2.1g (収率 90%) が白色結晶物 (融点 $162\sim163$ °C) として得られた。

MS (M+ 390): 1 H - NMR (CDC1₃ δ 8. 35 (s, 1 H); 6. 80 (s, 1 H); 3. 20 (s, 3 H); 3. 06 (m, 1 H); 2. 82 (m, 1 H); 1. 92 (m, 1 H); 0. 81 (d, 6 H))

実施例2

5-クロロー7-メチルイソブチルアミノー<math>6-(2-メチルー5-クロロー4-ピリミジル)-1, 2, 4-トリアゾロ[1, 5a]ピリミジンの製造 (化合物No. A-64)

50m1容量の4つロフラスコ中に、クロロホルムの20m1に5、7-ジクロロー6-(2-メチルー5-クロロー4-ピリミジル)-1、2、4-トリアゾロ[1, 5a] ピリミジン1. 9g(6mmo1)を溶解して加え、これにトリエチルアミン0. 8g(8mmo1) およびメチルイソプチルアミン0. 5g(6mmo1) を溶解したクロロホルム5m1を滴下し、室温下30分間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=20:1) にて精製し、標記化合物の5-クロロー7-メチルイソブチルアミノー6-(2-メチルー5-クロロー4-ピリミジル)-1, 2, 4-トリアゾロ[1, 5a] ピリミジン1. 8g(収率80%)が白色結晶物(融点153~154°C)として得られた。

 $1 \text{ H} - \text{NMR} (\text{CDCl}_3 \delta 8. 78 (s, 1 \text{ H}); 8. 38 (s, 1 \text{ H}); 3. 46 (m, 1 \text{ H}) 2. 95 (s, 3 \text{ H}); 2. 84 (s, m, 4 \text{ H}); 1. 93 (m, 1 \text{ H}); 0. 85 (m, 6 \text{ H}))$

<u>実施例3</u>

5-クロロー7-メチルイソブチルアミノー6-(3,5-ジメチル

-1-ピラゾリル) -1, 2, 4-トリアゾロ [1, 5 a] ビリミジンの製造 (化合物 No. A - 9 9)

MS (M+1 334): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 35 (s, 1 H); 6. 05 (s, 1 H); 3. 39 (m, 1 H) 3. 08 (m, 1 H); 2. 96 (s, 3 H); 2. 30 (s, 3 H) 2. 15 (s, 3 H) 1. 94 (m, 1 H); 0. 87 (m, 6 H))

実施例4

5-メチルチオー7-メチルイソブチルアミノー6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル) -1,2,4-トリアゾロ [1,5a] ビリミジンの製造 (化合物No.A-102)

50m1容量の4つロフラスコ中に、ジメチルスルホキシドの20m1に5-クロロ-7-メチルイソブチルアミノ-6-(3,5-ジメチル-1-ビラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン1.7g(5mmo1)を溶解して加え、15%メチルメルカプタンナトリウム水溶液2.3g(5mmo1)を滴下し、室温下1時間攪拌した。反応終了後、反応混合物にクロロホルム30m1を加え水で2回

洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=30:1)にて精製し、標記化合物の5-メチルチオー7-メチルイソブチルアミノー6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル)ー1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン1.5g(収率85%)が白色結晶物(融点146~148℃)として得られた。

MS $(M+345): 1H-NMR (CDCl_3\delta8.25 (s, 1H); 6.04 (s, 1H); 3.19 (m, 1H) 2.94 (s, m, 4H); 2.53 (s, 3H); 2.31 (s, 3H) 2.12 (s, 3H) 1.91 (m, 1H); 0.82 (m, 6H))$

一般式 (B) で表される化合物の製造方法 (実施例 5~11)

実施例5

5-クロロ-7-(4-メチル-1-ピベリジル)-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジンの製造 (化合物 No. B-19)

50m1容量の4つロフラスコ中に、クロロホルムの20m1に5,7-ジクロロー6-(2,5-ジクロロー3-チエニル) - 1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン2g(6mmo1)を溶解して加え、これにトリエチルアミン0.8g(8mmo1)および4-ピペコリン0.6g(6mmo1)を溶解したクロロホルム5m1を滴下し、室温下30分間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。滅圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=20:1)にて精製し、標記化合物5-クロロー7-(4-メチルー1-ピペリジル) - 6-(2,5-ジクロロー3-チエニル) - 1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン2.3g(収率95%)が白色結晶物(融点176 \sim 178 $^{\circ}$)として得られた。

MS (M+ 402): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 35 (s, 1

H); 6. 85 (s, 1H); 4. 10 (m, 1H); 3. 54 (m, 1H); 3. 03 (m, 1H); 2. 89 (m, 1H); 1. 74-1. 27 (m, 5H); 0. 99 (d, 3H))

実施例6

5-クロロ-7-(4-エトキシカルボニル-1-ピペリジル)-6 -(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジンの製造 (化合物No.B-28)

MS $(M+1 \ 461): 1H-NMR (CDCl_3\delta 8. 37 (s, 1H); 6. 86 (s, 1H); 4. 16 (q, 2H); 4. 02 (m, 1H); 3. 55 (m, 1H); 3. 16-3. 03 (m, 2H); 2. 55 (m, 1H); 2. 05-1. 78 (m, 4H); 1. 27 (t, 3H))$

実施例7

5-クロロ-7-(3,5ジメチル-1-ピラゾリル)-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]

ピリミジンの製造 (化合物 No. B-38)

MS (M+ 399): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 54 (s, 1 H); 6. 85 (s, 1 H); 6. 05 (s, 1 H); 2. 21 (s, 3 H); 2. 17 (s, 3 H))

実施例8

5-クロロ-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-6-(2-メチル-5-クロロ-4-ピリミジル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5] a] ピリミジンの製造 (化合物 No. B-68)

50m1容量の4つロフラスコ中に、クロロホルムの20m1に5,7-ジクロロー6-(2-メチルー5-クロロー4-ピリミジル)-1,2,4-トリアゾロ [1, 5a] ピリミジン1. 9g (6mmo1)を溶解して加え、これにトリエチルアミン0. 8g (8mmo1) および4-ピペコリン0. 6g (6mmo1) を溶解したクロロホルム5m1を滴下し、室温下30分間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水で2

回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=30:1)にて精製し、標記化合物5ークロロー7ー(4ーメチルー1ーピペリジル)-6-(2ーメチルー5ークロロー4ーピリミジル)-1,2,4ートリアゾロ[1,5a]ピリミジン2g(収率88%)が白色結晶物(融点200~201℃)として得られた。

MS (M+1 378): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 78 (s, 1H); 8. 39 (s, 1H); 3. 86 (m, 1H); 3. 72 (m, 1H); 2. 83-2. 70 (m, 5H); 1. 68-1. 51 (m, 3H); 1. 40-1. 23 (m, 2H); 0. 96 (d, 3H))

<u>実施例9</u>

5-クロロ-7-(4-メチル-1-ピベリジル)-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジンの製造 (化合物No.B-127)

50m1容量の4つロフラスコ中に、クロロホルムの20m1に5,7-ジクロロ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン1.7g(6mmo1)を溶解して加え、これにトリエチルアミン0.8g(8mmo1)および4-ピベコリン0.6g(6mmo1)を溶解したクロロホルム5m1を滴下し、室温下30分間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。滅圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=30:1)にて精製し、標記化合物5-クロロ-7-(4-メチル-1-ピベリジル)-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン1.9g(収率<math>92%)が白色結晶物(融点 $138\sim140\%$)として得られた。

 $M\dot{S}$ (M+ 345): 1H-NMR (CDCl₃ δ 8. 37 (s, 1H); 6. 05 (s, 1H); 4. 01 (m, 1H); 3. 84 (m, 1

H); 2. 92-2. 74 (m, 2H); 2. 31 (s, 3H); 2. 1 3 (s, 3H); 1. 71-1. 55 (m, 3H); 1. 40-1. 26 (m, 2H); 0. 96 (d, 3H))

実施例10

5-メトキシー7-(4-メチルー1-ビベリジル)-6-(2, 5 -ジクロロー3-チエニル)-1, 2, 4-トリアゾロ [1, 5 a] ビリミジンの製造 (化合物 No. B-34)

MS $(M+1 398): 1H-NMR (CDCl_3 \delta 8. 26 (s, 1H); 6. 78 (s, 1H); 4. 04 (m, 4H) 3. 40 (m, 1H); 3. 04 (m, 1H); 2. 85 (m, 1H); 1. 72-1. 2 (m, 5H); 0. 98 (d, 3H))$

実施例11

5-メチルチオー7-(4-メチルー1-ビベリジル)-6-(3,5-ジメチルー1-ビラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ [1,5 a] ヒリミジンの製造(化合物 N o . B-1 3 0)

50m1容量の4つロフラスコ中に、ジメチルスルホキシドの20m1に5-クロロ-7-(4-メチル-1-ピペリジル)-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン1.2g(3.5mmo1)を溶解して加え、15%メチルメルカプタンナトリウム水溶液1.6g(3.5mmo1)を滴下し、室温下1時間攪拌した。反応終了後、反応混合物にクロロホルム加え水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=30:1)にて精製し、標記化合物5-メチルチオー7-(4-メチル-1-ピベリジル)-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン1.0g(収率81%)が白色結晶物(融点158~159°C)として得られた。

MS (M+ 358): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 27 (s, 1 H); 6. 04 (s, 1 H); 3. 90-3. 78 (m, 2 H); 2. 8 0-2. 67 (m, 2 H); 2. 53 (s, 3 H); 2. 32 (s, 3 H); 2. 10 (s, 3 H); 1. 66-1. 26 (m, 5 H); 0. 95 (d, 3 H))

一般式(C)で表される化合物の製造方法(実施例12~13) 実施例12

5-クロロ-7-シクロヘキシル-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジンの製造 (化合物 No. C-1)

50m1容量の4つロフラスコ中に、テトラヒドロフランの20m1に5,7-ジクロロー6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル)ー1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン1.7g(6mmo1)を溶解したものおよび塩化ビスジフェニルフォスフィノプロピルパラジウム $[PdC1_2(dppp)]35mg(0.06mmo1)$ を

加えて60 ℃まで加温した。これに臭化シクロヘキシルマグネシウムの 18% テトラヒドロフラン溶液 6m1(6mmo1) を1分間で滴下し、 <math>60 ℃で 1 時間攪拌した。

反応終了後、反応混合物を水中に入れてトルエンで抽出し、トルエン層を飽和食塩水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に有機溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;ヘキサン:アセトン=10:1)にて精製し、標記化合物5ークロロー7ーシクロヘキシルー6ー(3,5ージメチルー1ーピラゾリル)-1,2,4ートリアゾロ[1,5a]ピリミジン0.8g(収率40%)が白色結晶物(融点 mp204~205℃)として得られた。

MS(M + 330)

· 実施例 1 3

5-クロロ-7-ベンジル-6-(3,5-ジメチル-1-ビラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジンの製造 (化合物No.C-11)

50m1容量の4つロフラスコ中に、テトラヒドロフランの20m1に5,7-ジクロロー6-(3,5-ジメチルー1-ピラゾリル)ー1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン1.7g(6mmo1)溶解したものおよび塩化ビスジフェニルフォスフィノプロピルパラジウム[$PdC1_2$ (dppp)]35mg(<math>0.06mmo1)を加えて60 でまで加温した。これに塩化ベンジルマグネシウムの17%テトラヒドロフラン溶液6m1(6mmo1)を3分間で滴下し、<math>60 で 1 時間攪拌した。

反応終了後、反応混合物を水中に入れてトルエンで抽出し、トルエン層を飽和食塩水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に有機溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;ヘキサン:アセトン=10:1)にて精製し、標記化合

物 5-クロロー 7-シクロヘキシルー 6-(3 , 5-ジメチルー 1-ピラゾリル) - 1 , 2 , 4-トリアゾロ [1 , 5 a] ピリミジン0 . 8 g (収率 4 0 %) が白色結晶物 (融点 m p 6 0 \sim 6 1 $^{\circ}$ C) として得られた。

MS(M + 338)

参考製造例

一般式(1)で表される化合物の製造方法(参考製造例1~3)

参考製造例1

5, 7-ジクロロ-6-(2,5-ジクロロ-3-チェニル)-1, 2, <math>4-トリアゾロ [1,5 a] ピリミジンの製造 (化合物 No.3) (1) 3-チェニルマロン酸ジェチルエステルの合成

500m1容量の4つロフラスコ中に、ジメチルホルムアミドの300m1に3-チェニル酢酸30g(0.21mo1) および炭酸ジェチル50g(0.42mo1) を溶解して加え、これに60%油状水素化ナトリウム8.5g(0.21mo1) を一気に加えて、室温下 4時間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水中に入れトルエンで抽出し、トルエン層を飽和食塩水で3回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;ヘキサン:アセトン=20:1)にて精製し、3-チェニルマロン酸ジェチルエステルを47g(収率92%))が黄色油状物として得られた。

MS (M+1 243)

- (2) 5, 7-ジヒドロキシー<math>6-(3-チェニル)-1, 2, 4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジンの合成
- 100ml容量の4つロフラスコ中の1-ブタノール50mlに粉末

状ナトリウムエトキサイド 2.8 g (41 mmol)、3-アミノー1, 2, 4-トリアゾール4g(41mmol)および3-チェニルマロン 酸ジエチルエステル 1 0 g (4 1 m m o 1) を加えて、加熱還流下 6 時 間攪拌した。反応終了後、室温まで冷却し析出結晶を濾取した。ナトリ ウム塩として得られた結晶に10%塩酸を加えて、析出した白色結晶を 濾取し乾燥させて5,7-ジヒドロキシ-6-(3-チエニル)-1, 2,4-トリアゾロ[1,5a] ビリミジン7g(収率73%)を得た。 MS (M + 234)

ゾロ [1 , 5 a] ピリミジン(化合物 N o . 2) の合成

50m1容量の4つロフラスコ中に、5,7-ジヒドロキシー6-(3) -チェニル) - 1, 2, 4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン7g(3)0 mm o 1) およびオキシ塩化リン 3 0 m 1 を加えて、加熱還流下 3 時 間攪拌した。反応終了後、オキシ塩化リンを減圧下留去した。得られた 残渣にトルエンを加えて抽出し、トルエン層を飽和食塩水で3回洗浄し た後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られ た残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセト $\nu = 20:1$) にて精製し、5,7-ジクロロー6-(3-チェニル) -1,2,4-トリアゾロ[1,5a]ピリミジン6.6g(収率80%) が白色結晶物として得られた。

MS $(M+ 270): 1H-NMR (CDCl_3\delta8.56 (s, 1)$ H); 7. 54 (m, 2H); 7. 18 (m, 1H))

1, 2, 4-トリアゾロ[1, 5a] ピリミジンの合成

100m1容量の4つ口フラスコ中に、クロロホルム10m1、四塩 化炭素40m1、5,7-ジクロロ-6-(3-チェニル)-1,2, 4-トリアゾロ[1, 5a] ピリミジン6g (22mmol), 塩化ス ルフリル9g(66mmol)および触媒量のピリジンを加えて、加熱 還流下 4 時間攪拌した。反応終了後、反応層を飽和食塩水で 1 回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をイソプロビルエーテルで洗浄し、標記化合物 5 , 7- ジクロロー6 ー (2 , 5- ジクロロー3 ーチエニル) ー1 ,2 ,4 ートリアゾロ [1 ,5 a] ビリミジン7 g(収率 9 3 %)が白色結晶物(融点 1 6 5 ~ 1 7 0 °C)として得られた。

MS (M+1 341): 1 H - NMR (CDC1₃ δ 8. 60 (s, 1H); 6. 84 (s, 1H))

参考製造例2

5,7-ジクロロー6-(2-メチルー5-クロロー4ーピリミジル) -1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジンの製造 (化合物 No.9)

(1) 2 - メチル-5 - クロロ-4 - ビリミジルマロン酸ジエチルエステルの合成

300m1容量の4つロフラスコ中に、ジメチルホルムアミド100m1を入れ、この中に60%油性状水素化ナトリウム3g(69mmo1)を加えた。これに氷冷下マロン酸ジエチル11g(69mmo1)を10分間で滴下し、滴下後冷却を除き室温下<math>20分間攪拌した。次いで4、5-ジクロロ-2-メチルビリミジン<math>11g(69mmo1)を30分間かけて添加し室温下<math>15時間攪拌した。反応終了後、反応混合物を水中に入れトルエンで抽出し、トルエン層を飽和食塩水で3回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒; ∞ キサン:酢酸エチル=5:1)にて精製し、2-メチル-5-クロロ-4-ピリミジルマロン酸ジエチルエステル16g(収率81%)が黄色油状物として得られた。

MS (M+1 287)

(2) 5, 7-ジクロロー6-(2-メチルー5-クロロー4-ピリミ

ジル) - 1 、 2 、 4 - トリアゾロ [1 , 5 a] ピリミジンの合成 リーンシュタック管を付けた50m1容量の4つ口フラスコに、2-メチル-5-クロロ-4-ピリミジルマロン酸ジエチルエステル6g $(20 \, \text{mmol}), 3 - \mathcal{P} \geq 1, 2, 4 - \mathcal{P} \leq 1, 2, 3, 4 - \mathcal{P} \leq 1, 4 - \mathcal{P} \leq 1, 3, 4 - \mathcal{P} \leq 1, 4 - \mathcal{P$ $0 \, \text{mmol})$ およびトリー $n - \mathcal{I}$ ロピルアミン $5.8 \, \text{g} \, (40 \, \text{mmol})$ を加え、反応中に生成するエタノールを留去させながら140℃で5時 間攪拌した。反応終了後、室温まで温度を下げてからヘキサンにて反応 層内を3回洗浄し、これにオキシ塩化リン21g(140mmol)を 加えて更に加熱還流下3時間攪拌した。反応終了後、オキシ塩化リンを 減圧下留去し得られた残渣にトルエンおよび水を加えて炭酸ナトリウ ムで水槽を中和してトルエン抽出した。トルエン層を飽和食塩水で2回 洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去して 得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン: アセトン=30:1) にて精製し、標記化合物 5, 7 - ジクロロー6 -(2-メチルー5-クロロー4-ピリミジル) -1,2,4-トリアゾ ロ[1,5a] ピリミジン2.5g (収率40%) が黄色結晶(融点1.

MS (M+ 315): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 88 (s, 1 H); 8. 64 (s, 1 H); 2. 83 (s, 3 H))

参考実施例3

65~169℃)として得られた。

5,7-ジクロロ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1, 2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジンの製造(化合物No.6) (1) 3,5-ジメチル-1-ピラゾリルマロン酸ジエチルの合成

500m1容量の4つロフラスコ中に、テトラヒドロフランの200m1に3, 5-ジメチルピラゾール<math>15g(0.16mo1)を溶解して加え、水冷下60%油状水素化ナトリウム6.3g(0.16mo1)を15分間で添加し、1時間室温で攪拌した。次いで、ブロモマロン酸ジェチルエステル38g(0.16mo1)を10分間で滴下し、室温

下1日放置した。反応終了後、反応混合物を水中に入れ、トルエンで抽出しトルエンーテトラヒドロフラン混合有機層を飽和食塩水で2回洗浄した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセトン=20:1)にて精製し、3,5-ジメチルー1ーピラゾリルマロン酸ジエチル23g(収率58%)が薄黄色油状物として得られた。MS(M+254)

(2) 5, 7-ジクロロー6-(3, 5-ジメチルー1ーピラゾリル)-1, 2, 4-トリアゾロ[1, 5a] ピリミジンの合成

リーンシュタック管を付けた100m1容量の4つ口フラスコに、35-ジメチルー1-ピラゾリルマロン酸ジエチルエステル23g(91 mmo1), $3-r \ge J-1$, 2, 4-h y r y - w 7. 6 g (91 m mol) およびトリーカープロピルアミン26g(182mmol)を 加え、反応中に生成するEtOHを留去させながら140℃で5時間攪 拌した。反応終了後、室温まで温度を下げてからヘキサンにて反応層内 を3回洗浄し、これにオキシ塩化リン70g(453mmol)を加え て更に加熱還流下3時間攪拌した。反応終了後、オキシ塩化リンを減圧 下留去し得られた残渣にトルエンおよび水を加えて炭酸ナトリウムで 水槽を中和してトルエン抽出した。トルエン層を飽和食塩水で2回洗浄 した後に無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去し、得ら れた残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒;トルエン:アセ トン=20:1)にて精製し、標記化合物 5,7 -ジクロロ-6-(3,5-ジメチル-1-ピラゾリル)-1,2,4-トリアゾロ[1,5a] ピリミジン 1 2 g (収率 4 5 %) が黄色結晶 (融点 1 5 6 ~ 1 6 0 °C) として得られた。

MS (M+ 282): 1 H - NMR (CDCl₃ δ 8. 64 (s, 1 H); 6. 13 (s, 1 H); 2. 33 (s, 3 H); 2. 17 (s, 3 H))

実施例14~28(製剤化実施例)

本発明に係る化合物(一般式(A)、(B)または(C)で表される化合物)を農園芸用殺菌剤として製剤化する製剤化例(実施例14~28)を以下に記載した。

粉剤(実施例14~16)

<u>実施例14</u>

化合物No. A-11の化合物2部、PAP(物理性改良剤)1部およびクレー97部を均一に粉砕混合して、活性成分を2%含有する粉剤を得る。

化合物 No. A-11 に代えて、表 $1 \sim$ 表 10 に記載の化合物を用いて同様に粉剤を得ることができる。

実施例15

化合物No.B-19の化合物2部、PAP(物理性改良剤)1部およびクレー97部を均一に粉砕混合して、活性成分を2%含有する粉剤を得る。

化合物 No. B-19 に代えて、表11~表22 に記載の化合物を用いて同様に粉剤を得ることができる。

実施例16

化合物No. C-11の化合物2部、PAP(物理性改良剤)1部およびクレー97部を均一に粉砕混合して、活性成分を2%含有する粉剤を得る。

化合物No.C-11に代えて、表23~表25に記載の化合物を用いて同様に粉剤を得ることができる。

<u>水和剤(実施例17~19)</u>

実施例17

化合物No.A-64の化合物20部、アルキルベンゼンスルホン酸カリウム3部、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル5部および白土72部を均一に混合し、粉砕して活性成分を20%含有する水和剤を得る。

化合物No.A-64に代えて、表1~表10に記載の化合物を用いて同様に水和剤を得ることができる。

<u>実施例18</u>

化合物No.B-127の化合物20部、アルキルベンゼンスルホン酸カリウム3部、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル5部および白土72部を均一に混合し、粉砕して活性成分を20%含有する水和剤を得る。

化合物 No. B-127に代えて、表 11~表 22 に記載の化合物を用いて同様に水和剤を得ることができる。

実施例19

化合物No. C-1の化合物20部、アルキルベンゼンスルホン酸カリウム3部、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル5部および白土72部を均一に混合し、粉砕して活性成分を20%含有する水和剤を得る。

化合物No.C-1に代えて、表23~表25に記載の化合物を用いて同様に水和剤を得ることができる。

乳剤 (実施例20~22)

<u>実施例20</u>

化合物No.A-11の化合物30部、メチルエチルケトン40部およびポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル30部を混合して溶解すれば、活性成分を30%含有する乳剤を得る。

化合物 No. A-11 に代えて、表 $1 \sim$ 表 10 に記載の化合物を用いて同様に乳剤を得ることができる。

<u>実施例21</u>

化合物No.B-68の化合物30部、メチルエチルケトン40部およびポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル30部を混合して溶解すれば、活性成分を30%含有する乳剤を得る。

化合物 No. B-68に代えて、表11~表22に記載の化合物を用いて同様に乳剤を得ることができる。

実施例22

化合物No. C-1の化合物30部、メチルエチルケトン40部およびボリオキシエチレンノニルフェニルエーテル30部を混合して溶解すれば、活性成分を30%含有する乳剤を得る。

化合物No. C-1に代えて、表23~表25に記載の化合物を用いて同様に乳剤を得ることができる。

ゾル剤 (実施例23~25)

<u>実施例23</u>

化合物No. A-99の化合物40部、ラウリルサルフェート2部、アルキルナフタレンスルホン酸ソーダ2部、アセトキシプロピルセルロース1部および水55部を均一に混合して、活性成分を40%含有するゾル剤を得る。

化合物 No. A-99 に代えて、表1~表10 に記載の化合物を用いて同様にゾル剤を得ることができる。

実施例24

化合物No.B-127の化合物40部、ラウリルサルフェート2部、アルキルナフタレンスルホン酸ソーダ2部、アセトキシプロピルセルロース1部および水55部を均一に混合して、活性成分を40%含有するゾル剤を得る。

化合物 No. B-127に代えて、表11~表22に記載の化合物を 用いて同様にゾル剤を得ることができる。

実施例25

化合物No. C-11の化合物40部、ラウリルサルフェート2部、

アルキルナフタレンスルホン酸ソーダ2部、アセトキシプロピルセルロース1部および水55部を均一に混合して、活性成分を40%含有するゾル剤を得る。

化合物No.C-11に代えて、表23~表25に記載の化合物を用いて同様にゾル剤を得ることができる。

<u> 粒剤 (実施例 2 6 ~ 2 8)</u>

実施例26

化合物No.A-64の化合物10部、ラウリルサルフェート1部、リグニンスルホン酸カルシウム5部、ベントナイト30部およびクレー54部に水15部を加えて混練機で混練した後、造粒機で造粒し、流動乾燥機で乾燥して、活性成分10%を含む粒剤を得る。

化合物No.A-64に代えて、表1~表10に記載の化合物を用いて同様に粒剤を得ることができる。

<u>実施例27</u>

化合物No.B-68の化合物10部、ラウリルサルフェート1部、リグニンスルホン酸カルシウム5部、ベントナイト30部およびクレー54部に水15部を加えて混練機で混練した後、造粒機で造粒し、流動乾燥機で乾燥して、活性成分10%を含む粒剤を得る。

化合物No.B-68に代えて、表11~表22に記載の化合物を用いて同様に粒剤を得ることができる。

実施例28

化合物No. C-1の化合物10部、ラウリルサルフェート1部、リグニンスルホン酸カルシウム5部、ベントナイト30部およびクレー54部に水15部を加えて混練機で混練した後、造粒機で造粒し、流動乾燥機で乾燥して、活性成分10%を含む粒剤を得る。

化合物No. C-1に代えて、表23~表25に記載の化合物を用いて同様に粒剤を得ることができる。

試験例

本発明に係る化合物の農園芸用殺菌剤の活性成分としての有用性、および本発明に係る農園芸用殺菌剤の有用性についての具体例を試験例 1~17に示した。

イネいもち病防除効果試験(試験例1~3)

試験例1

温室内で直径 6 cmの大きさのプラスチックボットで栽培した水稲 (品種:朝日)の3葉期苗に、実施例 1 7に準じて調製した水和剤の所 定濃度希釈液を1ボットあたり1 0m 1 散布した。薬剤処理の翌日、あらかじめオートミール寒天培地上で形成させたイネいもち病菌 (Pyricularia oryzae: ピリキュラリア オリゼ)の分生胞子を接種し、<math>2 4 Coo人工気象室内で発病管理した。病菌接種 $5 \text{ 日後に第 3 葉上のイネいもち病病斑数を調査し、次式により防除価(%)を算出した。そして、防除価(%)を下記の基準により評価値に換算した。$

本試験は1薬液濃度区当り3ポット制で行った。また、下記の基準により水稲に対する薬害程度を調査した。その結果は表35のとおりである。

なお、防除効果の評価値および薬害程度の調査指数は、以下の試験例 2~15においても同様である。

防除効果の評価値	防 除 価
5	100%
4	80~100%未満
3	60~ 80%未満
2	40~ 60%未満
1	20~ 40%未満
0	20%未満

薬害程度の調査指数

5:激甚 4:甚 3:多 2:若干 1:わずか 0:なし

表 3 5

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
A - 4 9	100	5	0
A - 50	100	. 4	0
A - 52	. 100	4	0
A 74	100 .	5	0 .
A - 84	100	5	0
A - 9.9	100	5	0
$A - 10^{\circ}2$	100	5	0
A - 105	100	5	0
A - 1 1 2	· 100	5	0
A - 1 1 6	100	5	. 0
比較薬剤A	200	11	0
·無散布区	-	0(27)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのイネいもち病の平均病斑数を示す。 注2)比較薬剤Aは、下記の比較薬剤Aであり、本発明化合物に代えて、同様に調製 して使用した。後記の表においても同様である。

比較薬剤Aは、下記式で表される化合物であり、米国特許第55939 96号明細書記載の化合物である。

試験例2

実施例18に準じて調製した水和剤について、試験例1と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準により水稲に対する薬害を調査した。これらの結果は、表36のとおりである。

表 3 6

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
B-57	100	5	0
B - 62	100	4	0 .
B-93·	100	. 4	0
B127	100	. 4	0
比較薬剤B	200	1	0
無散布区	_	0 (26)	-

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのイネいもち病の平均病斑数を示す。 注2)比較薬剤 B は、下記の比較薬剤 B であり、本発明化合物に代えて、同様に調製 して使用した。後記の表においても同様である。

比較薬剤Bは、下記式で表される化合物であり、アメリカ特許第55 93996号明細書記載の化合物である。

試験例3

実施例19に準じて調製した水和剤について、試験例1と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準により水稲に対する薬害を調査した。これらの結果は、表37のとおりである。

表 3 7

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
C - 1	100	. 5	0
C - 5	100	3	0
C - 6	.100	5	0.
C - 9	100	3	0 .
C-10	i00	3	. 0
C - 1 1	100	3	0
比較薬剤C	200	1	0
無散布区	_	0 (27)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのイネいもち病の平均病斑数を示す。 注2)比較薬剤 C は、下記の比較薬剤 C であり、本発明化合物に代えて、同様に調製 して使用した。後記の表においても同様である。

比較薬剤 C は、下記式で表される化合物であり、<u>国際公開特許W O 9</u> 9 / 4 1 2 5 5 号公報記載の化合物である。

オオムギうどんこ病防除効果試験(試験例4~6)

試験例4_

温室内で直径 6 cmの大きさのプラスチックポットで栽培した大麦 (品種:アズマゴールデン)の1葉期苗に、実施例17に準じて調製した水和剤の所定濃度希釈液を1ポットあたり10 m1散布した。薬剤処理翌日、あらかじめ大麦葉上で形成させたオオムギうどんこ病菌(Erysiphe graminis:エリシフェ グラミニス)の分生胞子を接種し、20 ∞ の人工気象室内で発病管理した。接種7 日後に第1葉上のオオムギうどんこ病の病斑面積歩合(%)を調査し、次式により防除価(%)を算出した。そして、試験例1 と同様な方法で防除効果の評価値に換算した。

本試験は1薬液濃度区当り3ポット制で行った。また、大麦に対する 薬害程度を試験例1と同じ基準で調査した。その結果は表38のとおり である。

表38

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
A - 5 0	100	.4	0
A - 52	100	4	0
A - 60	. 100	4	0
A - 64	100	4	0
A - 84	100	5	0
A - 99	100	5	1 ·
A - 102	100	4	0
A - 105	100	4	0
A - 1 1 2	100	4	0
A - 1 1 6	100	4	0
比較薬剤A	200	2 .	0
無散布区	_	0 (58. 7)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのオオムギうどんこ病の平均病斑面積歩合(%)を示す。

試験例5

実施例18に準じて調製した水和剤について、試験例4と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準により大麦に対する薬害を調査した。これらの結果は、表39のとおりである。

表39

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
B-39	100	4	l
B - 50	100	5	. 0
B - 57	100	. 4	0
B - 61	100	4	0
B - 62	100	. 4	1
B - 64	100	4	0
B - 68	. 100	4	0
B - 76	100	4 ·	. 0
B - 103	-100	4	0 .
B - 1 1 5	. 100	5	0
B - 1 2.7	100	5	0
B - 133	100	4	0
B-136	100	5	0
比較薬剤B	200	2	0
無散布区		0 (54. 5)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのオオムギうどんこ病の平均病斑面積歩合(%)を示す。

試験例6

実施例19に準じて調製した水和剤について、試験例4と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準により大麦に対する薬害を調査した。これらの結果は、表40のとおりである。

表 4 0

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
C-1	100	5	0 .
C - 5	100	3	0 .
C - 6	100	3	. 0
C - 9	100	3	. 0
C-10	j00	3	0
· C-11	100	3	. 0
比較薬剤 C	200] .	0
無散布区	_	. 0(58.7)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのオオムギうどんこ病の平均病斑面積 歩合(%)を示す。

コムギ赤さび病防除効果試験(試験例7~9)

試験例7

温室内で直径 6 c mの大きさのプラスチックポットで栽培した小麦(品種:農林 6 1号)の1葉期苗に、実施例17に準じて調製した水和剤の所定濃度希釈液を1ポットあたり10m1散布した。薬剤処理翌日、あらかじめ小麦葉上で形成させたコムギ赤さび病菌(Puccinia recondita:プクシニア レコンジタ)の夏胞子を接種し、20℃の人工気象室内で発病管理した。接種10日後に第1葉上の病斑数を調査し、次式により防除価(%)を算出した。そして、試験例1と同様な方法で防除効果の評価値に換算した。

本試験は1薬液濃度区当り3ポット制で行った。また、小麦に対する薬害程度を試験例1と同じ基準で調査した。その結果は表41のとおりである。

表 4 1

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬害
A - 2 1	100	4	0
· A - 2 2	100 .	4	0
A - 2 3	100	4	0
A - 49	100	4	0
A - 50	100	5	0
A - 52	100	4	0
A - 57	100	4	0
A - 6 0	100	4	0
$A - 6 \ 4$	100	4	0
A - 74	100	4	0
$A - 8 \ 3$. 100	4	0
$A - 8 \ 4$	100	4 .	0
A - 9 9'	100	5	0
A - 105	100	4	0
A - 1 1 2	100	4	0
A - 1 1 6	100	4	. 0
A - 1 2 4	100	4	. 0
比較薬剤A	200	2	. 0
無散布区		0 (44. 2)	

注1)無散布区の(・)内の数値は、1葉当りのコムギ赤さび病の平均病斑数を示す。

試験例8

実施例18に準じて調製した水和剤について、試験例7と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準により小麦に対する薬害を調査した。これらの結果は、表42のとおりである。

表 4 2

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	· 菜 害
B-19	100	4	0
B-24	100	4	0
B-39	100	4	0
B-43	100	4	0
B-50	100	4	0
B-57	100	5	0
B-60	100	· 4	0
B-61	100	4.	0
B-63	100	4	0
B-64	100	4	0
B - 66	100	·4	, 0
B - 68	100	4	0
B - 72	100	4	0 .
B - 76	100	4	0
. B — 9 3	100.	4 .	0
B-97	100	. 4	0
B - 1 0 2	100	4	0
B - 103	100.	4	0
B - 1 1 5	100	4	0
$B-1\ 2\ 7$	100	4	0
B - 1 3 3	100	4	U
$B - 1 \ 4 \ 1$	100	4	0
B-147	100	<u> </u>	0
比較薬剤B	200	2	0
無散布区		0 (45.3)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのコムギ赤さび病の平均病斑数を示す。

試験例 9

実施例19に準じて調製した水和剤について、試験例7と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準により小麦に対する薬害を調査した。これらの結果は、表43のとおりである。

表 4 3

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
C - 1	100	5	0
C - 5	100	4	0
C - 6	100	5	0
C - 9	100	3	0
C - 10	100	3	0 ·
	100	. 4	0
比較薬剤C	200	. 0	0
無散布区	<u> </u>	0 (44. 2)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのコムギ赤さび病の平均病斑数を示す。

キュウリベと病防除効果試験(試験例10~12)

試験例10

温室内で直径6cmの大きさのプラスチックポットで栽培したきゅうり(品種:相模半白)の2葉期苗に、実施例17に準じて調製した水和剤の所定濃度希釈液を1ポットあたり10m1散布した。薬剤処理の翌日、あらかじめきゅうり葉上で形成させたキュウリベと病菌(Pseudoperonospora cubensis:シュードヘロノスボラ クベンシス)の胞子を接種し、20℃の人工気象室内で発病管理した。接種6日後に病斑面積歩合(%)を調査し、次式により防除価(%)を算出した。そして、試験例1と同様な方法により評価値に換算した。本試験は1薬液濃度区当り3ポット制で行った。また、試験例1と同一の基準によりきゅうりに対する薬害程度を調査した。その結果は表44のとおりである。

表 4 4

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
A · 4 9	100	4	0
A - 1. 1 6	100	4	0
上較薬剤A	200	1	0
無散布区		0 (46. 3)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリベと病の平均病斑面積歩合(%)を示す。

試験例11

実施例18に準じて調製した水和剤について、試験例10と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準によりきゅうりに対する薬害を調査した。これらの結果は、表45のとおりである。

<u>表45</u> ·

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	・薬・害・・・・薬・害・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・
B-8	100	5	0
B - 1 1	100	4	0
B - 16	100	5	Ô
B - 24	100	4	ñ
B - 28	100	4	Ŏ.
.B-57	100	5	Õ
B - 61	100	5	Û
B - 6 3	100.	5	0 .
B - 64	100	5	n
B - 68	100	4	Û
B-76	100	â	0
B - 9 3	100	â	0
B - 103	100	4	U .
B - 1 2 4	100	4.	0
B-127	100	5	0
B - 1 3 3	. 100	d	0
B - 138	100	d	0
B - 1. 4 7	100	4	0 .
比較薬剤B	200	<u></u>	0
無散布区		0 (47. 3)	<u> </u>
计1) 抽块大口(\ _b = \\\ \(\text{\tint{\text{\tint{\text{\tin}\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\ti}\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\tin}\text{\ti}\ti}\\\ \tinthtt{\text{\text{\text{\texi}\text{\text{\text{\ti}\tint{\text{\text{\text{\text{\texi}\tint{\text{\ti}\til\titt{\text{\ti}\tintt{\text{\text{\texi}\text{\texit{\text{\tex{	0 (11.0)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリベと病の平均病斑面積歩合(%)を示す。

試験例12

実施例19に準じて調製した水和剤について、試験例10と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準によりきゅうりに対する薬害を調査した。これらの結果は、表46のとおりである。

<u>表 4 6</u>

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
C-1	100	5	0
C - 5	100	3	0
C - 6	100	3	0
. C - 9	1.00	3	0
C-10	100	3	0.
C - 1 1	100	3	0
比較菜剤C	200	1	. 0
無散布区		0 (46. 3)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリベと病の平均病斑面積歩合(%)を示す。

キュウリ灰色かび病防除効果試験(試験例13~15)

試験例13

温室内で直径 6 c mの大きさのプラスチックボットで栽培したきゅうり(品種:相模半白)の1.5 葉期苗に、実施例17に準じて調製した水和剤の所定濃度希釈液を1 ボットあたり10 m1 散布した。薬剤処理の翌日、あらかじめジャガイモ煎汁培地上で培養したキュウリ灰色かび病菌(B o t r y t i s c i n e r e a: ボトリチス シネレア)の含菌寒天片を接種し、2 0 $\mathbb C$ の湿室内に入れた。接種 4 日後に病斑直径(c m)を測定し、次式により防除価(%)を算出した。そして、試験例 1 と同様な方法で評価値に換算した。

本試験は1薬液濃度区当り3ポット制で行った。また、試験例1と同一の基準によりきゅうりに対する薬害程度を調査した。その結果は表47のとおりである。

表 4 7

供試化合物Mo.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬 害
A - 2	100	5	0
A - 2 2	100	4	0
· A-50	100	4	0
A - 52	100	5	0
A - 64	100	4	0
A - 74	100	4	0 .
A - 84	100	5	0
A - 99	100	4	0
A - 1 1 6	100	5	0
比較薬剤A	200	2	00
無散布区		0 (6cm)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリ灰色かび病の平均病斑直径を示す。

試験例14

実施例18に準じて調製した水和剤について、試験例13と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準によりきゅうりに対する薬害を調査した。これらの結果は、表48のとおりである。

表 4 8

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬害
B-19	100	4	
$B - 2 \ 3$	100	5	0
B - 2 5	100	5	0
B - 2.6	100	5	. 0
B - 2 8	100	5 .	0
B - 3 2	100	5	0
B-39	100	5	0
B-41	100	4	0
B-43	100	5	0
B - 5 7	100	4	0
B-61	100	5	0
B - 6 3	100	4	0
B - 6 4	100	5	0
B - 6 8	100	. 5	0
B - 9 3	100	4	0
B-103	100	5	0
B-115	100	5	0 .
B-127	100	4	. 0
B-138	100	5	0
. 比較薬剤B	. 200 .	. 2	0
無散布区		0 (6cm)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリ灰色かび病の平均病斑直径を示す。

試験例15

実施例19に準じて調製した水和剤について、試験例13と同様の方法により、防除価を算出し、該防除価を同様の基準により評価値に換算した。また、試験例1と同様の基準によりきゅうりに対する薬害を調査した。これらの結果は、表49のとおりである。

表 4 9

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 の評価値	薬害
C - 1	100	5	0
C - 5	100	3	0
C-6	100	3	0
C - 9	100	3	0
C - 10	100 .	3	0
C-11	100	3	0
上 比較薬剤 C	200	0	0
無散布区·		0(6cm)	

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリ灰色かび病の平均病斑直径を示す。

キュウリ灰色かび病防除効果試験 (治療効果) (試験例16~17) 試験例16

温室内で直径 6 cmの大きさのプラスチックポットで栽培したきゅうり(品種:相模半白)の1.5葉期苗の第1葉上に、あらかじめジャガイモ煎汁培地上で培養したキュウリ灰色かび病菌(Botrytiscinerea:ボトリチス シネレア)の含菌寒天片を接種し、20%の湿室内に1日間保持した。接種1日後、実施例17に準じて調製した水和剤の所定濃度希釈液を1ポットあたり10m1散布した。散布後は、再び20%の湿室内に入れた。散布4日後に、病斑直径(cm)を測定し、次式により防除価(%)を算出した。

本試験は1薬液濃度区当り3ポット制で行った。その結果は表50のとおりである。

表50

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除値 (%)
A - 8 4	200	70
	100	42
A 9 9	200	85
	100 :	77
比較聚剤A	200	14
	100	5
無散布区		0(6cm)

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリ灰色かび病の平均病斑直径を示す。

試験例17

実施例18に準じて調製した水和剤について、試験例16と同様の方法により、防除価を算出した。これらの結果は、表51のとおりである。

表 5 1

供試化合物No.	散布薬液濃度 (ppm)	防除効果 (%)
B - 1 0 3	200	72
•	100	38
B-127	200	72
	100	48
上較菜剤B	200	16
無散布区		0(5.5cm)

注1)無散布区の()内の数値は、1葉当りのキュウリ灰色かび病の平均病斑直径を示す。

産業上の利用の可能性

本発明に係る化合物を含む組成物は、上記したような農作物の重要病 害、特にイネいもち病、オオムギうどんこ病、コムギ赤さび病、キュウ リベと病、キュウリ灰色かび病などの種々の病害を効果的に防除するこ とができる。従って、本発明に係る化合物は、農園芸用殺菌剤の活性成 分として有用である。

請求の範囲

1. 一般式(A)

[式中、

 Het_A は、ヘテロ元素を含む 5 員環または 6 員環を示し、これらの環はハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ ハロアルキル基または $C2\sim C6$ アルコキシアルキル基で置換されていてもよく、

 X_A は、ハロゲン原子、シアノ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルキルチオ基、 $C1\sim C6$ アルキルスルフィニル基、 $C1\sim C6$ アルキルスルホニル基、 $C1\sim C6$ アルコキシカルボニル基を示し、かつ

 R_A および R_A , は、同一または互いに異なっている、 $C1\sim C10$ アルキル基、 $C2\sim C10$ アルケニル基、 $C2\sim C10$ アルキニル基またはフェニル基(当該アルキル基、アルケニル基、アルキニル基およびフェニル基は、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルキルチオ基、 $C1\sim C6$ アルコキシカルボニル基およびカルボキシル基からなる群から選ばれた1または複数の基で置換されていてもよい)を示す。〕で表されるトリアゾロビリミジン誘導体。

2. 前記Het_Aは、以下の一般式Het₁~Het₁₅で表される基

(ここで R_1 、 R_2 および R_3 は、同一または異なっている、水素原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ ハロアルキル基、またはハロゲン原子を表す)のいずれかの基を示し、

前記XAは、ハロゲン原子を示し、かつ

前記 R_A および R_A ,は、同一または互いに異なっている、 $C1\sim C1$ 0アルキル基、 $C2\sim C1$ 0アルケニル基または $C2\sim C1$ 0アルキニル基 (当該アルキル基、アルケニル基およびアルキニル基は、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基または $C1\sim C6$ ハロアルキル基で置換されていてもよい)を示す

ことを特徴とする、請求項1に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

3. 前記 Het_A は、前記 Het_1 、 Het_6 または Het_{12} で表される基であることを特徴とする、請求項2に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

4. 一般式(B)

[式中、

 Het_B は、ヘテロ元素を含む 5 員環または 6 員環を示し、これらは ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルコキシアルキル基で置換されていてもよく、

 X_B は、ハロゲン原子、シアノ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルキルチオ基、 $C1\sim C6$ アルキルスルフィニル基、 $C1\sim C6$ アルキルスルホニル基、 $C1\sim C6$ アルキルアミノ基または $C1\sim C6$ アルコキシカルボニル基を示し、かつ

 R_B は、窒素原子で結合している、置換されていてもよい含窒素複素環を示す。]

で表されるトリアゾロピリミジン誘導体。

5. 前記 Het_B は、以下の一般式 $Het_1 \sim Het_{15}$ で示される基

Het₁₅

(ここで R_1 、 R_2 および R_3 は、同一または異なっていてもよく、水素原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ ハロアルキル基またはハロゲン原子を表す)のいずれかの基を示し、かつ前記 X_B は、ハロゲン原子を示す

Het₁₃

Het₁₂

Het₁₄

ことを特徴とする、請求項4に記載のトリアゾロビリミジン誘導体。

6. 前記 Het_B は、前記 Het_1 、 Het_6 または Het_{12} で表される基であることを特徴とする、請求項5に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

7. 一般式(C)

Het₁₁

[式中、

Hetcは、ヘテロ元素を含む5員環または6員環を示し、これらの

5 員環または 6 員環はハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基、 $C1\sim C6$ アルコキル基および $C2\sim C6$ アルコキシアルキル基からなる群から選ばれた基によって置換されていてもよく、

 X_c は、ハロゲン原子、シアノ基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基または $C1\sim C6$ アルキルチオ基を示し、かつ

 R_c は、C1~C10アルキル基、C2~C10アルケニル基、C2~C10アルキニル基、C3~C8シクロアルキル基、C4~C10シクロアルキルアルキル基またはアラルキル基を示し、当該アラルキル基のベンゼン環はハロゲン原子、C1~C6アルキル基、C1~C6アルコキシ基またはC1~C6アルキルチオ基により置換されていてもよい。]

で表される、トリアゾロピリミジン誘導体。

8. 前記Hetcは下記の一般式Het1

[式中、 R_1 、 R_2 および R_3 は、同一または異なっている、水素原子、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、 $C1\sim C6$ アルコキシ基または $C1\sim C6$ ハロアルキル基を示す]で表される基であることを特徴とする、請求項7に記載のトリアゾロピリミジン誘導体。

9. 請求項1~8のいずれか一項に記載のトリアゾロピリミジン誘導体を活性成分として含有することを特徴とする、農園芸用殺菌剤。

International application No. PCT/JP03/09615

	IFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁷ C07D487/04, A01N43/90		
According to	International Patent Classification (IPC) or to both nati	ional classification and IPC	
B. FIELDS	SEARCHED		
Minimum do Int.(ocumentation scarched (classification system followed by C1 ⁷ C07D487/04, A01N43/90		
	ion searched other than minimum documentation to the		
CAPL	ata base consulted during the international search (name US (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (S	ou data vase and, where practicable, sear	on torms used)
C. DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where app	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	EP 613900 A1 (SHELL INTERNATIONATE MAATSCHAPPIJ B.V.), 07 September, 1994 (07.09.94) Full text & EP 613900 B1 & AU & AU 672267 B & ES & CA 2116946 A & BR & JP 07-002861 A & RU & CN 1094407 A & US WO 01/96341 A2 (Basf AG.), 20 December, 2001 (20.12.01), Full text & EP 1289995 A2 & US	ONALE RESEARCH , 9456332 A 2101429 T3 9400808 A 2126408 C1 5756509 A	1-6,9 7,8
× Furth	her documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
"A" docum conside "E" earlier date "L" docum cited to special "O" docum means "P" docum than th	"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "E" and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art		
Name and n	mailing address of the ISA/	Authorized officer	
Japa	anese Patent Office	Talanhana Na	
Facsimile N	10.	Telephone No.	•

International application No.
PCT/JP03/09615

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 99/41255 A1 (American Cyanamid Co.), 19 August, 1999 (19.08.99), Full text & US 6020338 A & CA 2320304 A & AU 9925952 A & AU 750489 B & BR 9907863 A & EP 1054888 A1 & JP 2002-503664 A & NZ 506247 A & CN 1114606 B	7,8
х	WO 02/02563 A2 (AMERICAN HOME PRODUCTS CORP.), 10 January, 2002 (10.01.02), Example 198 & BR 2001012038 A & EP 1307200 A2 & US 2002/68744 A1 & NO 2002006195 A	1
P,X	WO 03/39259 A1 (SYNGENTA LTD.), 15 May, 2003 (15.05.03), (Family: none)	1,9
		·
	•	
		,

International application No. PCT/JP03/09615

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)
This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1. Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2. Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)
This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows: Claims 1-3 relate to a compound represented by the general formula (A); claims 4-6 relate to a compound represented by the general formula (B); claims 7 and 8 relate to a compound represented by the general formula (C); and claim 9 relates to fungicides for agricultural and horticultural use containing the compounds as the active ingredient. The matter common to claims 1-9 is a triazolopyrimidine skeleton having a heterocyclic substituent, but this skeleton is disclosed in documents (see EP 613900 A1, WO 02/02563 A2, and so on). Thus, the skeleton is not novel, being still a matter of prior art. The common matter is not a special technical (continued to extra sheet) 1. As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable
claims.
 As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.

International application No.
PCT/JP03/09615

	of final -1
Continuation of Box No.II of continuation	or ricst sneet(1)
feature. Further, there is no other common matter whithe claims and is considered as a special technication in the number of inventions of this application in	al feature. Therefore,
·	
	· ·

Int. Cl⁷ C07D487/04, A01N43/90

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl7 C07D487/04, A01N43/90

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN)

C. 関連する	ろと認められる文献 ·	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	EP 613900 A1 (SHELL INTERNATIONALE RESEARCH MAATSCHAPPIJ B.V.) 199 4.09.07 全文参照 & EP 613900 B1 & AU 9456332 A & AU 672267 B & ES 2101429 T3 & CA 2116946 A & BR 9400808 A & JP 07-002861 A & RU 212 6408 C1 & CN 1094407 A & US 5756509 A	1-6, 9 7, 8
Y	WO 01/96341 A2(Basf Aktiengesellschaft)2001.12.20 全文参照 & EP 12 89995 A2 & US 2003/083328 A1	7, 8
Y	WO 99/41255 A1 (American Cyanamid Company) 1999.08.19 全文参照 & U S 6020338 A & CA 2320304 A & AU 9925952 A & AU 750489 B & BR 99078	7,8

|X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

│ │ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

C (続き).			
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号	
	63 A & EP 1054888 A1 & JP 2002-503664 A & NZ 506247 A & CN 1114606 B		
Х	WO 02/02563 A2 (AMERICAN HOME PRODUCTS CORPORATION) 2002.01.10 example198参照 & BR 2001012038 A & EP 1307200 A2 & US 2002/68744 A1 & NO 2002006195 A	1	
РХ	WO 03/39259 A1 (SYNGENTA LIMITED) 2003.05.15 (ファミリーなし)	1,9	
,			
	,		

第Ⅰ欄	請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの2の続き)
法第8条第3項(PCT17条(2)(a))の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。	
1.	請求の範囲は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
2.	請求の範囲 は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. 🗌	請求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅱ欄	発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)
	述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。 ·
でであらる。ま	財水の範囲1-3は、一般式(A)で表される化合物に関するものであり、請求の範囲4-6は、一般式(B) をされる化合物に関するものであり、請求の範囲7,8は、一般式(C)で表される化合物に関するもの り、請求の範囲9は、これらを活性成分とする農園芸用殺菌剤に関するものである。 財水の範囲1-9に共通の事項は、置換基として複素環を有するトリアゾロピリミジン骨格化合物で が、これは文献に開示されており(EP 613900 A1、WO 02/02563 A2等参照)、新規ではないか 先行技術の域を出ず、この共通事項は特別な技術的特徴であるとは認められない。 た、請求の範囲全てに共通の事項であって、特別な技術的特徴と考えられる他の共通の事項は存 ないので、本出顧に含まれる発明の数は3である。
1. 🗌	出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求 の範囲について作成した。
2. X	追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追 加調査手数料の納付を求めなかった。
3.	出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4.	出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査 [至手数料の異議の申立てに関する注意] 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。] 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。